# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

This Page Blank (uspto)



## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

- (21) Anmeldenummer: 82108019.9
- (22) Anmeldetag: 01.09.82

⑫

 $\cdots : Y_{i} \to Y_{i} \to Y_{i}$ 

(5) Int. Cl.<sup>3</sup>: C 07 D 217/26 C 07 D 209/42, C 07 D 209/52 C 07 D 209/20, C 07 C 127/19 - C 07 C 127/15, C 07 C 149/437 C 07 D 333/24, C 07 D 213/55 C 07 D 213/40, C 07 D 231/12

- 30 Priorität: 03.09.81 DE 3134933
- (4) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 16.03.83 Patentblatt 83/11
- 84 Benannte Vertragsstaaten:
  AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE
- Anmelder: HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT Postfach 80 03 20 D-6230 Frankfurt-Main 80(DE)
- (22) Erfinder: Henning, Rainer, Dr. Völklinger Weg 56 D-6000 Frankfurt am Main 71{DE}
- (7) Erfinder: Urbach, Jansjörg, Dr. Le Lavandoustrasse 41 D-6242 Kronberg/Taunus(DE)
- (72) Erfinder: Geiger, Rolf, Prof. Dr. Heinrich-Bleicher-Strasse 33 D-6000 Frankfurt am Main 50(DE)
- (2) Erfinder: Teetz, Volker, Dr. An der Tann 20 D-6238 Hofheim am Taunus(DE)
- 22) Erfinder: Schölkens, Bernward, Dr. Am Fliedergarten 1 D-6233 Kelkheim (Taunus)(DE)
- (34) Harnstoffderivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und diese enthaltende Medikamente sowie deren Verwendung.
- (57) Verbindungen der Formel I

in der

n 0 - 3, R¹ und R¹ gleich oder verschieden sind, Wasserstoff; Alkyl oder Alkenyl, Phenyl oder Benzyl, jedes gewünschtenfalls substituiert;

R2 Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl;

R<sup>3</sup> Wasserstoff, Alkyl, Hydroxyalkyl, Akoxyalkyl oder Aminoalkyl, Alkanoylaminoalkyl, Guanidinoalkyl, Imidazolylalkyl, Indolylalkyi, Mercaptoalkyi oder Alkylthioalkyi, Phenylalkyi, Hydroxyphenylalkyi, Phenoxyalkyi oder Phenylthioalkyi oder R² und R³ gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen ein gesättigtes oder ungesättigtes 4 bis 8-gliedrigen monocyclischen oder 8- bis 10-gliedrigen bicyclischen Isocyclus oder Heterocyclus, durch Hydroxy, Alkoxy mit 1 bis 3 C-Atomen, Alkyl ggf. mono- oder disubstituiert, R⁴ Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkadienyl, Alkinyl, Alkeninyl oder Alkadiinyl, Cycloalkyl, Phenyl, Benzyl, Phenethyl oder Phenylpropyl, deren jedes ggf. mono- oder disubstituiert sein kann;

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder Alkyl, Hydroxy, Alkoxy und R<sup>6</sup> Wasserstoff, ggf. substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, ggf. mono- oder disubstituiertes Phenyl oder Naphthyl, bedeuten

ihre Salze, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Heilmittel.

This Page Blank (uspto)

## Harnstoffderivate, Verfahren zu ihrer Herstellung und diese enthaltende Medikamente sowie deren Verwendung

Gegenstand der Erfindung sind Verbindungen der Formel (I)

$$R^{3} \xrightarrow{\text{COOR}^{1}} R^{2} \xrightarrow{\text{N}} R^{-(\text{CHR}^{5})} R^{-\text{CH}-R^{6}} R^{-(\text{CHR}^{5})} R^{-\text{CH}-R^{6}} R^{-(\text{COOR}^{1})}$$

in welcher bedeutet:

10 n eine ganze Zahl zwischen 0 und 3 inclusiv,

R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup>, gleich oder verschieden, Wasserstoff; Alkyl oder Alkenyl mit 1 - 8 C-Atomen;

Phenyl oder Benzyl, jedes gewünschtenfalls mit

- Methyl, Halogen, Methoxy oder Nitro substituicrt;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 - 8 C-Atomen;

R<sup>3</sup> Wasserstoff;

Alkyl mit 1 - 10 C-Atomen;

Hydroxyalkyl, Alkoxyalkyl oder Aminoalkyl mit je

1 - 5 C-Atomen;

Alkanoylaminoalkyl mit 1 - 7 C-Atomen;

Guanidinoalkyl, Imidazolylalkyl, Indolylalkyl,

Mercaptoalkyl oder Alkylthioalkyl mit je 1 - 6

Alkyl-C-Atomen;

Phenylalkyl mit 1 - 5 Alkyl-C-Atomen; 25

Hydroxyphenylalkyl mit 1 - 5 Alkyl-C-Atomen;

Phenoxyalkyl oder Phenylthioalkyl mit je 1 - 4

Alkyl-C-Atomen

oder R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden

C- und N-Atomen ein gesättigtes oder ungesättigtes

4 - 8 gliedriges monocyclisches oder 8 - 10

gliedriges bicyclisches Ringsystem bilden, das 1 - 2

5

direction of

20

15

30

Sauerstoff-, 1 - 2 Schwefel- und/oder 1 - 4 Stickstoffatome enthalten und durch Hydroxy, Alkoxy mit 1 - 3 C-Atomen, Alkyl mit 1 - 3 C-Atomen oder Phenyl mono- oder disubstituiert sein kann;

5 R4 Wasserstoff,

。 1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1

Alkyl, Alkenyl, Alkadienyl, Alkinyl, Alkeninyl oder Alkadiinyl mit

1 - 8 C-Atomen,

Cycloalkyl mit 3 - 6 C-Atomen;

phenyl, Benzyl, Phenethyl oder Phenylpropyl,
deren jedes durch

Halogen, Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido, Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy oder Methylendicxy monooder disubstituiert sein kann;

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder

15

2.5

Alkyl mit 1 - 5 C-Atomen, Hydroxy, Alkoxy mit 1 - 3 C-Atomen;

R<sup>6</sup> Wasserstoff;

20 Alkyl mit 1 - 12 C-Atomen;

sein kann;

Cycloalkyl mit 3 - 12 C-Atomen;

Alkenyl mit 1 - 12 C-Atomen;

Phenyl oder Naphthyl, deren jedes durch Halogen,
Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido, Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy
oder Methylendioxy mono- oder disubstituiert

Dialkylamino mit 1 - 6 C-Atomen, Alkanoylamino mit 1 - 3 C-Atomen, Mercapto,
Alkylthio mit 1 - 3 C-Atomen, Phenylthio,
Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl, Phenyl,
Biphenylyl, Naphthyl oder Heteroaryl

substituiertes Alkyl mit 1 - 6 C-Atomen, wobei das Phenyl oder Naphthyl seinerseits mit Halogen, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Alkylamino, Dialkylamino; Acetylamino, Cyano, Methylendioxy oder Sulfonamido mono- oder disubstituiert und das Heteroaryl durch die genannten Substituenten und zusätzlich durch Phenyl substituiert sein kann.

und deren Salze.

5

10

20

Bevorzugt werden Verbindungen der Formel I, in welcher die Substituenten folgende Bedeutung haben:

n = 0 bis 2
R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup> Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 4
C-Atomen, Benzyl, ggf. im Phenylkern mit Methyl,
Halogen, Methoxy- oder Nitro substituiert;

.R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis 5 C-Atomen;

R<sup>3</sup> der Rest einer natürlichen Aminosäure, Acetylaminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl oder Phenylthiomethyl;

25
R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlenstoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten oder ungesättigten 4 bis 8-gliedrigen monocyclischen bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems sein, das außer Kohlenstoff auch noch jeweils ein Sauerstoff-, Schwefel und/oder 1 bis 3 Stickstoff- atome enthalten kann, als solche Ringsysteme kommen in Betracht: Azetidin, Dihydropyrrol, Pyrrolidin, Piperidin, beide ggf. durch Methoxy, Ethoxy, Methyl, Ethyl, Phenyl mono- oder disubstituiert, Hexahydro- azepin, Octahydroazocin, Morpholin, N´-Alkylpiperazin mit 1 bis 3 C-Atomen, N´- Phenylpiperazin,

Thiazolidin, ggf. in 2-Stellung durch Methyl, Ethyl, Phenyl, Hydroxyphenyl oder Methoxyphenyl substituiert, als monocyclische, Tetrahydrochinolin, Tetrahydro-isochinolin, Decahydrochinolin, Decahydroisochinolin, Dihydroindol, Octahydroindol, 2-Azabicyclo/3.3.0/octan, alle cgf. mono- oder disubstituiert ldurch Methyl oder Methoxy, Tetrahydroimidazolo-[2,3-c7pyridin, Tetrahydro-thieno-[2,3-c7pyridin, Tetrahydrothieno-[3,2-c7pyridin, Tetrahydrothieno-[3,4-c7pyridin als bicyclische Systeme;

R<sup>4</sup> Wasserstoff; geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis 5 C-Atomen; Cycloalkyl wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl; Phenyl; Benzyl; Phenethyl;

R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Hydroxy, Methoxy, Benzyl;

5

10

R<sup>6</sup> Wasserstoff; Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Phenyl, das durch Methyl, Halogen, Methoxy, Acetoxy, Nitro mono- oder disubstituiert sein kann; substituiertes Alkyl mit 1 bis 4 C-Atomen, wobei als Substituenten in Betracht kommen: Halogen, Hydroxy, Methoxy, Ethoxy, Phenoxy, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Anilino, Acetylamino, Benzamido, Mercapto, Phenylthio, Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl;

Phenyl, ggf. durch Halogen, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy, Sulfonamido mono- oder disubstituiert, Biphenylyl,

Heteroaryl, wie Pyridyl, Thienyl, Indolyl, Benzthienyl, Imidazolyl, Pyrazolyl und Thiazolyl, ggf. durch Halogen, Methyl, Methoxy und Phenyl substituiert. Besonders bevorzugt werden Verbindungen der Formel (I), in welcher die Substituenten folgende Bedeutung haben:

= 0 oder 1 5 und R Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl, t-Butyl, Benzyl, p-Nitrophenyl  $R^2$ Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl  $R^3$ der Rest einer natürlichen Aminosäure oder Acetylaminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, 10 Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl, Phenylthiomethyl; und R<sup>3</sup> können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlenstoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten oder ungesättigten 5 bis 7 gliedrigen 15 monocyclischen bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems sein, daß außer Kohlenstoff- auch noch jeweils ein Sauerstoff- oder Schwefelatom und/oder 1 bis 2 Stickstoffatome enthalten kann; als solche Ringsysteme kommen in 20 Betracht: Dihydropyrrol; Pyrrolidin, Piperidin, beide ggf. durch Methoxy, Methyl oder Phenyl substituiert, Hexahydroazepin, Thiazolidin, ggf. durch Methyl, Phenyl oder Hydroxyphenyl in 2-Stellung substi-25 tuiert, als monocyclische, Tetrahydroisochinolin, Decahydroisochinolin, Dihydroindol, Octahydroindol, 2-Azabicvclo/3.3.0/octan, alle ggf. durch Wethyl oder Methoxy mono- oder disubstituiert, Tetrahydroimidazolo-[2,3-c]pyridin, Tetrahydrothieno-[2,3-c]-30 pyridin, Tetrahydrothieno-[3,2-c]-pyridin, Tetrahydrothieno- $\int 3.4-c$ 7-pyridin als bicyclische Systeme. Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl, Isopropyl, Isobutyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Allyl, Butenyl,

Propargyl, Butinyl, tert. Butyl.

Same and the

35

R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Benzyl.

10

15

R<sup>6</sup> Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 6 C-Atomen oder Cyclo-alkyl mit 3 - 6 C-Atomen;

substituiertes Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen, wobei als Substutenten in Betracht kommen:

Methoxy, Ethoxy, Phenoxy, Dimethylamino, Anilino, Benzamido, Phenylthio, Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl, Phenyl, ggf.durch Halogen, Methyl, Methoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy monoder disubstituiert;
Biphenylyl;

Heteroaryl wie Pyridyl, Thienyl, Indolyl, Benzthienyl, Imidazolyl, Thiazolyl, ggf. durch Chlor, Methyl, Methoxy oder Phenyl substituiert.

Hervorzuheben sind Verbindungen der Formel I, in der n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-System, das Octahydroindol-System oder das 2-Azabicyclo/3.3.0/octan-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> B-Phenylethyl bedeuten.

Die Verbindungen der Formel I enthalten mehrere asymmetrische C-Atome, sie liegen daher in enantiomeren und diastereomeren Formen vor. Die Erfindung umfaßt die reinen Isomeren sowie deren Gemische. Bevorzugt sind die Verbindungen, die an dem Kohlenstoffatom, das den Substituenten

R<sup>3</sup> trägt, die (S)-Konfiguration aufweisen. Besonders bevorzugt sind Verbindungen, die sowohl an dem den Substituenten R<sup>3</sup> als auch an dem die COOR<sup>1</sup>-Gruppe tragenden Kohlenstoffatom, jeweils die (S)-Konfiguration aufweisen. In Verbindungen der Formel I, in der R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen für ein gesättigtes

bicyclisches Ringsystem mit Kohlenstoffatomen als Brückenkopfatome stehen, ist die cis-Konfiguration mit einer endoständigen Orientierung der COOR -Gruppe zum bicyclischen Ringsystem bevorzugt. Besonders bevorzugte bicyclische 5 Ringsysteme sind endo-cis-Octahydroindol und endo-cis-2-Azabicyclo (3.3.0)octan.

Die Isomeren können beispielsweise durch Kristallisation geeigneter Salze, wie der Cyclohexyl- bzw. Dicyclohexyl- zminsalze oder durch Chromatographie an Kieselgel oder Ionenaustauschern rein dargestellt werden. Gegebenenfalls werden die Trennungen an geeigneten Vorstufen durchgeführt.

Falls die Verbindungen der Formel I sauren Charakter

15 haben, umfaßt die Erfindung die freien Säuren, deren
Alkali- und Erdalkalisalze sowie die Salze mit pharmazeutisch unbedenklichen Aminen wie Cyclohexylamin oder
Dicyclohexylamin und basischen Aminosäuren wie Lysin
und Arginin.

1,

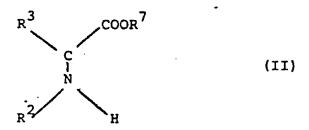
an-

\_

u-

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel I. Das Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man einen Aminosäureester der Formel II

5



10

in der R<sup>7</sup> die gleiche Bedeutung wie R<sup>1</sup> hat, jedoch nicht Wasserstoff ist; mit Phoseen und danach mit einer Verbindung der Formel IV

15

$$R^4$$
-NH- $(CHR^5)_n$ -CHR<sup>6</sup>

$$COOR^8$$
(IV)

20

in der  $R^8$  eine der Bedeutungen von  $R^7$  hat, umsetzt,

25

oder eine Verbindung der Formel IV mit Phosgen und danach mit einer Verbindung der Formel II umsetzt,

und gegebenenfalls das erhaltene Produkt einer Hydrolyse unterwirft.

30

35

Bei der zuerst genannten Verfahrensvariante wird eine Verbindung der Formel II in welcher R<sup>7</sup> die gleiche Bedeutung wie R<sup>1</sup> in Formel I hat, jedoch nicht Wasserstoff ist, mit Phosgen zu dem N-Chlorcarbonylderivat der Formel (III) umgesetzt.

$$R^3$$
  $COOR^7$  (III)

In Fällen, in denen R<sup>2</sup> Wasserstoff bedeutet, kann sich bei dieser Reaktion, vor allem bei erhöhter Temperatur, ein Isocyanat der Formel (III-a) bilden.

$$R^{7}$$
 N=C=O (III-a)

Die Verbindung der Formel (III) oder (III-a) wird mit einer Verbindung der Formel (IV), in welcher R<sup>8</sup> eine der Bedeutungen von R<sup>7</sup> in Formel (II) hat, zu einer Verbindung der Formel (I-a)umgesetzt

$$\begin{array}{c|c}
R^{3} & \text{COOR}^{7} \\
 & N \\
 & C^{-N- \text{(CHR}^{5})} 2^{-\text{CH-R}^{6}} \\
 & | & | & | & | \\
 & 0 & R^{4} & \text{COOR}^{8}
\end{array} (I-a)$$

In Fällen, in denen R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> Alkyl oder Phenyl bedeuten, kann gewünschtenfalls eine Verbindung der Formel (I-a) zu einer Verbindung der Formel (I-b) hydrolysiert werden.

R3 COOH

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
C = N^{-} (CHR^{5}) \\
0 R^{4}
\end{array}$$
COOH

(1-b)

5

10

25

20

35

30

Falls R<sup>7</sup> in Formel (I-a) Benzyl oder 4-Nitrobenzyl bedeutet, kann man eine Verbindung der Formel (I-a) durch Hydrogenolyse in eine Verbindung der Formel (I-c) überführen.

2 СООН (I-c) R<sup>2</sup>

(I-c)

5

30

35

Die Umsetzung der Verbindung der Formel (II) mit
Phosgen wird in einem aprotischen organischen Lösungsmittel mit oder ohne Zusatz eines Säurefängers durchgeführt; als Säurefänger kommen basische Verbindungen,
insbesondere organische Stickstoffbasen z.B. Triethylamin, Tripropylamin, N-Methylmorpholin, Pyridin und
ähnliche in Betracht. Als Lösungsmittel sind beispielsweise Methylenchlorid, Chloroform, Tetrahydrofuran und
Dioxan geeignet. Die Reaktion wird bei tiefer bis
leicht erhöhter Temperatur, im allgemeinen zwischen
- 50°C und + 40°C, vorzugsweise bei - 30°C bis 0°C
durchgeführt.

Die Reaktion einer Verbindung der Formel (III) mit einer Verbindung der Formel (IV) erfolgt unter ähnlichen Bedingungen, jedoch bei einer etwas höheren
Temperatur, etwa von 0°C bis 80°C, vorzugsweise 30°C
bis 50°C. Als Lösungsmittel ist außer den genannten
auch Dimethylformamid gut geeignet.

Die Umsetzung einer Verbindung der Formel (IV) mit einem Isocyanat der Formel (III-a) wird in entsprechender Weise durchgeführt. Die Hydrolyse einer Verbindung der Formel (I-a) zu einer Verbindung der Formel (I-b) kann auf verschiedenen Wegen erfolgen. In Fällen, in denen in Formel (I-a) R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> Alkyl, jedoch nicht t-Butyl bedeuten, kann die Umsetzung vorteilhaft mit einem Alkalihydroxid oder -carbonat in einem Gemisch aus Wasser und einem niederen Alkohol durchgeführt werden. Als Temperatur ist 0°C bis 100°C geeignet, vorzugs-weise 20°C bis 40°C.

In Fällen, in denen R<sup>7</sup> und R<sup>8</sup> t-Butyl bedeuten, führt man die Umsetzung mit Hilfe einer Säure, vorzugsweise einer starken Säure wie Trifluoressigsäure, Salzsäure oder Schwefelsäure ohne Zugabe eines Lösungsmittels oder in Methanol oder Ethanol bei 0° bis 80°C, vorzugsweise bei 20°C bis 40°C durch.

In Fällen, in denen entweder R<sup>7</sup> oder R<sup>8</sup> t-Butyl und der andere Rest Alkyl oder Phenyl bedeutet, kann man auch die oben beschriebenen Verfahren sequentiell in beliebiger Reihenfolge anwenden. Die katalytische

والمجامع المراجع المراجع

35

20 Hydrogenolyse einer Verbindung der Formel (I-a), worin R<sup>7</sup> Benzyl oder 4-Nitrobenzyl bedeutet, kann in einem niederen Alkohol als Lösungsmittel unter Zusatz eines Katalysators herbeigeführt werden.

Als Katalysatoren für die Hydrogenolyse kommen Edelmetallkatalysatoren wie Palladiumschwarz, Palladium
auf Kohle oder Platindioxyd in Betracht. Die Reaktion
wird bei leicht erhöhter Temperatur, etwa bei 20°C bis
80°C, vorzugsweise bei 20°C bis 40°C und unter leicht
erhöhtem Wasserstoffdruck, etwa 1 bis 50 atm. durchgeführt, vorzugsweise bei 1 bis 8 atm.

Analog den zur Herstellung von Verbindungen der Formel (III) angegebenen Verfahren kann man auch eine Verbindung der Formel (IV) mit Phosgen zu einer Verbindung der Formel (V),

$$\begin{array}{c|c}
R^4 - N - (CHR^5)_n - CH - R^6 \\
\downarrow & \downarrow \\
COC1 & COOR^8
\end{array} (V)$$

umsetzen.

In Fällen, in denen R<sup>4</sup>. Wasserstoff bedeutet, kann sich bei dieser Reaktion ein Isocyanat der Formel (V-a) bilden, besonders bei erhöhter Temperatur.

10 
$$O=C=N-(CHR^5)_{n}-CH-R^6$$
 (V-a)

Eine Verbindung der Formel (V) bzw. (V-a) wird anschließend mit einer Verbindung der Formel (II) 15 unter den oben für die Herstellung von Verbindungen der Formel (I-a) beschriebenen Bedingungen, zu einer Verbindung der Formel (I-a) umgesetzt.

Die für dieses Verfahren als Ausgangsstoffe benötigten

Aminosäureester der Formel (II) werden aus den entsprechenden Aminosäuren nach üblichen Methoden hergestellt (siehe die in Houben/Weyl/Müller, Methoden der
Organischen Chemie, Bd. 15/1, S. 315-370 aufgeführten
Methoden). Sofern die entsprechenden Aminosäuren nicht

in der Natur vorkommen, sind sie synthetisch in der Regel leicht zugänglich. Hexahydroazepin-2-carbonsäure und deren höhere Homologe erhält man aus dem Lactam entsprechender Ringgröße durch Chlorierung und Favorskii-Reaktion mit Kalium-tert.-

butylat. (J. Med. Chem. 14, 501 (1971)). Tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure und ihre substituierten Derivate sind durch Pictet-Spengler-Reaktion aus den entsprechenden Phenylalaninderivaten und Formaldehyd leicht zugänglich (J. Amer. Chem. Soc.

35 70, 180 (1948). Dihydroincol-2-carbonsäure und

deren substituierte Derivate werden nach Aust. J. Chem. 20, 1935 (1967) hergestellt. Aus beiden erhält man durch Druckhydrierung über einem Rhodiumkatalysator die entsprechenden Decahydroisochinolin-bzw. Octahydroindol-Derivate. Ebenfalls durch Pictet-Spengler-Cyclisierung mit Formaldehyd gewinnt man Tetrahydroimidazo-[2,3-c]pyridin-carbonsaure aus Histidin (Hoppe-Seylers Z. physiol. Chem. 284, 131 (1949)) und die Thienopyridin-Derivate aus den entsprechenden Thieno-10 alaninen (Heterocycles 16, 35 (1981)). In 2-Stellung substituierte Thiazolidin-5-carbonsäuren erhält man leicht durch Ringschlußreaktion aus Cystein

Aldehyd (Jap. Pat. 5 5011-547). und dem entsprechenden

15

25

-Verbiege

aufbernt:

5

Die Ausgangsstoffe der Formel (IV-a) (entspricht Formel (IV) mit n=0),

erhält man durch Veresterung der entsprechenden X -Aminosäuren unter üblichen Bedingungen (siehe oben). Ausgangsstoffe der Formel (IV-b) (entspricht Formel (IV) mit n=1)

30 erhält man durch Addition eines primären Amins der Formel (VI)

$$R^4-NH_2$$
 (VI)

35 an ein %-Alkylencarboxylat der Formel (VII)

$$R^5$$
CH=C- $R^6$ 
(VII)
COOR<sup>8</sup>

Die &-Alkylencarboxylate der Formel (VII) sind aus den entsprechenden alkylierten Malonsäurehalbestern der Formel (VIII),

15

durch Mannich-Reaktion mit Formaldehyd und Diethylamin leicht zugänglich (Arch. Pharm. 314, 197 (1981)).

Die neuen Verbindungen der Formel (I) besitzen eine langandauernde, intensive blutdrucksenkende Wirkung. Sie entfalten diese Wirkung durch Hemmung des Angiotensin-Converting-Enzyms (ACE). Dieses Enzym wandelt das Decapeptid Angiotensin I in das 20 pressorisch wirksame Octapeptid Angiotensin II um; die Dysregulation dieser Enzymreaktion ist ein auslösender Faktor von verschiedenen Formen der Hypertonie bei Säugern und Menschen. Weiterhin inaktiviert das ACE durch Abbau das vasodepressorisch 25 wirksame Bradykinin; diese Inaktivierung wird durch die neuen Verbindungen ebenfalls inhibiert. Von verschiedenen Gruppen wurden in der letzten Zeit Verbindungen beschrieben, die wirksame Inhibitoren des ACE sind (Übersicht z.B. J. Med. Chem. 24, 355 (1981)). Die neuen Verbindungen konkurrieren vorteilhaft mit den dort beschriebenen Inhibitoren. Sie inhibieren in vitro das Converting-Enzyme mit  $IC_{50}$ -Werten von 5 x  $10^{-9}$  bis  $10^{-6}$  mol/1, in vivo an normotonen Ratten wird der durch Injektion von 35 Angiotensin I hervorgerufene Pressorreflex ab einer

Dosis von 0,1 mg/kg bei intravenöser Gabe langanhaltend inhibiert.

Aufgrund dieser Eigenschaften können die neuen Verbindungen und ihre physiologisch verträglichen Salze zur Bekämpfung des Bluthochdrucks verschiedener Genese für sich allein oder in Kombination mit anderen blutdrucksenkenden, gefäßerweiternden oder diuretisch wirkenden Verbindungen angewandt werden. Sie können entweder allein oder mit physiologisch verträglichen Hilfs- oder Trägerstoffen vermischt angewandt werden.

Die Verbindungen können oral oder parenteral in entsprechender pharmazeutischer Zubereitung verabreicht werden. Für eine orale Anwendungsform werden die aktiven 15 Verbindungen mit den dafür üblichen Zusatzstoffen wie Trägerstoffen, Stabilisatoren oder inerten Verdünnungsmitteln vermischt und durch übliche Methoden in geeignete Darreichungsformen gebracht, wie Tabletten, Dragees, Steckkapseln, wäßrige alkoholische oder ölige Suspensionen oder wäßrige alkoholische öder ölige Lösungen. Als inerte Träger können z.B. Gummi arabicum, Magnesiumkarbonat, Kaliumphosphat, Milchzucker, Glucose oder Stärke, insbesondere Maisstärke verwendet werden. Dabei kann die Zubereitung sowohl als Trocken- oder Feuchtgranulat er-25 folgen. Als ölige Trägerstoffe oder Lösungsmittel kommen beispielsweise pflanzliche und tierische öle in Betracht, wie Sonnenblumenöl oder Lebertran.

Zur subkutanen oder intravenösen Applikation werden die aktiven Verbindungen oder deren physiologisch verträgliche Salze gewünschtenfalls, mit den dafür üblichen Substanzen wie Lösungsvermittler, Emulgatoren oder weitere Hilfsstoffe in Lösungen, Suspensionen oder Emulsionen gebracht. Als Lösungsmittel für die neuen aktiven Verbindungen und die entsprechenden physiologisch verträglichen Salze kommen

5

15

20

z.B. in Frage: Wasser, physiologische Kochsalzlösungen oder Alkchole, z.B. Äthanol, Propandiol oder Glycerin, daneben auch Zuckerlösungen wie Glukose- oder Mannit-lösungen, oder auch eine Mischung aus den verschiedenen genannten Lösungsmitteln.

Die tägliche Dosis für Verbindungen der Formel (I)
und ihre Salze beträgt 20 mg bis 3 g, vorzugsweise 50 mg
bis 1 g pro Patient. Toxische Wirkungen der Substanzen
wurden bisher nicht beobachtet.

Soweit kein anderes Verfahren angegeben ist, werden die in den folgenden Beispielen beschriebenen Verbindungen zur Analyse und biologischen Bestimmung einer HPLC-Reinigung unterworfen.

Da alle erfindungsgemäßen Verbindungen nach nur zwei Methoden hergestellt werden, sollen im folgenden diese beiden Verfahren in vier Beispielen ausführlich dargestellt werden. Die weiteren analog hergestellten Derivate sind in einer Tabelle mit ihren NMR-Daten zusammengestellt.

## Beispiel 1:

(3S)-(N-Isopropyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-carb-

amoyl>-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure 5

1.2.3.4-Tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure-benzyl-1.1.

#### Benzolsulfonat ester

10

1g

4 1975

53 g (O,3 Mol) 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-3carbonsäure,,150 ml Benzylalkohol und 53,3 g (O,33 Mol) Benzolsulfonsäure werden 1 h auf 140°C erhitzt, dann mit 100 ml Toluol versetzt und am Wasserabscheider gekocht, bis die theoret. Menge Wasser sich gebildet hat. Danach wird das Lösungsmittel entfernt, der Rückstand mit Ether digeriert, der Niederschlag abgesaugt und aus Ethanol/Ether umkristallisiert.

20

15

165 - 166<sup>o</sup>C  $[a]_{D}^{-}$  -42,1° c=1

N-Chlorcarbonyl-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-1.2. 25

## 3-carbonsäure-benzylester

4,25 g des obigen Benzylester-Benzolsulfonats werden in 100 ml gesättigter Natriumbicarbonat-30 lösung gelöst, mit Methylenchlorid extrahiert, über Natriumsulfat getrocknet, das Lösungsmittel entfernt. Der Rückstand (2,67 g/0,01 Mol) wird zusammen mit 1,5 g (0,015 Mol) Triethylamin in 10 ml trockenem Methylenchlorid gelöst. Die 35 Lösung wird bei -20° bis - 30°C zu 11,5 ml einer

15%igen Phosgenlösung in Methylenchlorid getropft, 30 min. gerührt, dann zur Trockne eingeengt.

5

10

15

25

.30

35

## \_1.3 Phenethylmalonsäurediethylester .

Aus 6,5 g Natrium und 130 ml absolutem Ethanol wird eine Natriumethylatlösung bereitet, 45 g Malonsäurediethylester und 30 g Phenethylbromid werden gemischt und unter Eiskühlung zugetropft. Anschließend wird 6 Std. am Rückfluß gekocht und über Nacht abkühlen lassen. Die Hauptmenge Ethanol wird im Vakuum entfernt, der Rückstand in Wasser aufgenommen, mit Ether extrahiert, über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet, eingeengt und destilliert. Sdp O.1 90°C

1.4 2-Methylen-4-phenylbuttersäureethylester

26,6 g (0,1 Mol) Phenethylmalonsäurediethylester werden im Verlauf einer Stunde unter Rühren zu 5,6 g KOH in 65 ml abs. Ethanol getropft, 15 Std. bei Raumtomperatur gerührt, dann 5 min. aufgekocht. Das Ethanol wird im Vakuum entfernt, Eiswasser zugesetzt und mit Ether extrahiert. Die wässrige Phase wird mit 2 N Salzsäure angesäuert und mit Ether extrahiert. Der zweite Extrakt wird getrocknet und eingeengt, dann mit 8,8 ml Diethylamin neutralisiert. 12 ml 30%iger Formaldehydlösung werden zugesetzt, 3 Std. gerührt, dann mit Kaliumcarbonat gesättigt, mit Ether extrahiert,

Extrakt mit verdünnter Salzsäure gewaschen, getrocknet und eingeengt.

NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta = 7.05 \text{ s (5H)}; 6.02 \text{ s (1H)};$  5.4 s (1H); 4.15 q (4H);2.65 bs (4H); 1.25 t (3H)

5

10

15

1.5 N-Isopropyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-amin

14,2 g 2-Methylen-4-phenylbuttersäureethylester und 5,7 ml Isopropylamin wurden in 25 ml absolutem Ethanol 12 Tage bei Raumtemperatur gerührt, das Lösungsmittel entfernt, in 1 N Salzsäure aufgenommen, mit Ether extrahiert, die wässrige Phase mit Natriumcarbonat alkalisch gestellt, mit Ether extrahiert, getrocknet, eingeengt. NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta$  = 7,1 s (5H), 4,1 q (2H);

NMR (CDCl<sub>3</sub>):  $\delta = 7.1 \text{ s (5H)}$ , 4,1 q (2H); 3.0-2.2 m (6H); 2.05 - 1.5 m (3H); 1.22 t (3H); 1.0 d (6H).

20

. چېولون درونونون

1.6 (3S)-(N-Isopropyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-

carbamoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbon-

25 säure-benzylester

Der rohe N-Chlorcarbonyl-1,2,3,4-tetrahydroiso-chinolin-3-carbonsäure-benzylester (aus 1.2) wird in 10 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> aufgenommen, eine Lösung von 2,6 g N-Isopropyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-amin und 1,2 ml Triethylamin in 10 ml Methylenchlorid wird zugetropft, die Mischung 20 Std. auf 35°C erhitzt, dann zur Trockne eingeengt, in Essigester aufgenommen, mit 1 N Salzsäure, gesättigter Natriumbicarbonatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird an Kieselgel

35

30

in die beiden Diastereomeren des Produkts aufgetrennt. NMR:  $(CDCl_3)$  & 7,3 - 6,8 m (14H): Isomer 1: 5.05 s + t (3H);5 4,48 s (2H), 4,2-3,5m (4H); 3,4-2,4 m (6H);2,0-1,6 m (2H); 1,3 -O,9 m (9H)  $(CDCl_3)$   $\delta$  7,3 - 6,9 m (14H); Isomer 2: NMR 10 5,0 s (2H); 4,8 t (1H); 4,52 s (2H); 4,2 - 3,5m (4H); 3,3-2,4 m(6H); 2,0-1,6 m (2H), 1,3 - 1,0 m (9H). 15 3-(S)-(N-Isopropyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-1.7 carbamoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbon-20 säure 1.7.1. Isomer 1 25 1,35 g 1.6 (Isomer 1) werden in 30 ml absolutem Ethanol mit 0,7 g Pd/C (10%ig) 4 h bei 1 atm. Wasserstoffdruck hydriert. Nach Ende der Wasserstoffaufnahme wird filtriert und eingeengt. NMR  $\delta = 7.4 - 6.9 \text{ m}$  (9H); 6.5 bs (1H); 4.66 30 t (1H); 4,4 s (2H); 4,2-3,5 m (3H); 3,4-2,3 m (7H); 2,0-1,6 m (2H); 1,3 - 0,9 m (9H). Natriumsalz: 0,35 g 1.7.1 werden in 10 ml H<sub>2</sub>O aufgenommen, mit 63 mg Natriumbi-35

carbonat 30 min. erhitzt, eingeengt,

mit Ether verfestigt; farbloses
Pulver
IR 1730, 1620 cm<sup>-1</sup>

5

#### 1.7.2. Isomer 2

1,62 g 1,6 (Isomer 2) werden in 30 ml absolutem Ethanol mit 0,7 g Pd/c (10%ig) 1,5 h bei 1 atm Wasserstoffdruck hydriert. Nach Ende der Wasserstoffaufnahme wird filtriert und eingeengt.

NMR =  $\begin{cases} 7,3-6,9 \text{ m } (9\text{H}); 5,1 \text{ bs } (1\text{H}); \\ 4,60 \text{ t } (1\text{H}); 4,30 \text{ s } (2\text{H}); 4,2-3,5 \\ \text{m } (3\text{H}); 3,3-2,4 \text{ m } (7\text{H}); 2,0-1,5 \\ \text{m } (2\text{H}); 1,4-1,0 \text{ m } (9\text{H}). \end{cases}$ 

15

10

AND THE RESERVE

1 10 25 AB

..........

Lysinsalz: 0,57 g 1.7.2. werden in 10 ml Methanol gelöst, 0,21 g Lysin in 5 ml Wasser werden zugesetzt, zur Trockne eingeengt, mit Ether verfestigt, farbloses Pulver IR 1730, 1610 cm

20 **æ**,

25

## Beispiel 2:

3(S)-(N-Isopropyl-N-(4-phenyl-2-carboxy-butyl)-carb-

amoyl)-1,2,3,4-tetrahydro-isochinolin-3-carbonsäure

30

35

#### 2.1. Isomer 1

0,55 g 1.7.1 werden in 6 ml Ethanol gelöst, 6 ml 6N Natronlauge zugegeben, über Nacht stehen gelassen, das Ethanol entfernt, mit 1N Salzsäure angesäuert, mit Methylenchlorid extrahiert, über Magnesiumsulfat getrocknet, eingeengt, kristallisiert aus Chloroform/Petrolether.

F. 118 - 120°C

NMR (DMSO) =  $\{7,1 \text{ s } (9\text{H}); 4,5 \text{ t } (1\text{H}); 4,43 \text{ s} (2\text{H}); 4,0-2,8 \text{ m } (7\text{H}); 1,9 - 1,5 \text{ m } (2\text{H}), 1,05 \text{ dd } (6\text{H}).$ 

#### 10 2.2 Isomer 2

0,68 g 1.7.2 werden in 10 ml Ethanol gelöst, 10 ml 6 N Natronlauge zugesetzt, 2 Std. gerührt, das Ethanol entfernt, mit 1 N Salzsäure angesäuert, mit Methylenchlorid extrahiert, getrocknet, eingeengt, farbloser Schaum.

NMR (CDCl<sub>3</sub>) =  $\begin{cases} 7.0 \text{ s (9H)}; & 4.65 \text{ t (1H)}; \\ 4.44 \text{ s (2H)}; & 4.0 - 3.0 \text{ m} \\ (7H), & 2.1 - 1.6 \text{ m (2H)}; \\ 1.1 \text{ dd (6H)}. \end{cases}$ 

Bis-Dicyclohexylaminsalz: 0,65 g 2,2 werden in 10 ml Methylenchlorid

gelöst, 0,6 ml Dicyclohexylamin zugegeben, eingeengt, mit n-Hexan verrieben; farblose Kristalle F. 67 - 70°C (Zers.). IR 1630 cm<sup>-1</sup>

25

15

20

5

## Beispiel.3:

10

15

20

25

l

:le

3(S)-(N-Methyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-carb-

5 amoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure

3.1. N-Methyl-N -(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-amin

26,3 g 2-Methylen-4-phenylbuttersäureethylester (1,4) und 4 g Methylamin werden im Autoklaven in 150 ml Ethanol 10 Std. auf 80°C erhitzt. Nach Abkühlen wird das Ethanol entfernt, mit 1N HCl aufgenommen, mit Ether extrahiert, mit Natriumcarbonat alkalisch gestellt und erneut extrahiert, getrocknet, eingeengt.

NMR (CDCl<sub>3</sub>) = 7,1 s (5H); 4,1 q (2H); 3,1 s (3H); 3,0-2,2 m (6H); 2,0 - 1,5 m (2H); 1,22 t (3H).

3.2. N-Methyl-N-chlorcarbonyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-

## butyl)-amin

2,35 g 3.1 werden zusammen mit 1,5 g Triethylamin in 10 ml trockenem Methylenchlorid gelöst. Diese Lösung wird bei -20° bis -30°C zu 11,5 ml einer 15% igen Phosgenlösung in Methylenchlorid getropft, 30 min. gerührt, dann zur Trockne eingeengt.

#### 3.3. 2-Carbobenzoxy-3-carboxy-1,2,3,4-tetrahydroiso-

#### chinolin (Z-Tic)

188 g (1,05 Mol) 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-3-5 carbonsaure gibt man bei 0° zu 1050 ml 1N NaOH und tropft bei dieser Temperatur anschließend gleichzeitig 100 ml Chlorkohlensäurebenzylester und weitere 1050 ml 1N NaOH ein. Anschließend 10 rührt man 2 Std. bei Raumtemperatur. Man extrahiert dreimal mit Ether und säuert mit konz. HCl auf pH 1 an. Das ausgefallene Öl wird in Essigester extrahiert. Man wäscht die Essigesterlösung mit Wasser, bis die Wasserphase einen pH-Wert von 3 zeigt. Nach Trocknenkristallisiert 15 das Produkt beim Einengen und Anreiben. Man setzt 1,5 Liter Diisopropylether zu und rührt eine Stunde bei Raumtemperatur. Dann wird das Produkt abgesaugt; F. 138 - 1390.

20

25

30

### 3.4. 2-Carbobenzoxy-3-carboxy-1,2,3,4-tetrahydroiso-

#### chinolin-tert.-butylester

Zur Lösung von 248,8 g (0,8 Mol) 3,3 in 1,6 Litern
Methylenchlorid gibt man 312 ml tert.Butanol und
8 g 4-Dimethylaminopyridin. Man kühlt auf -5°C
und setzt portionsweise eine Lösung von 176 g
Dicyclohexylcarbodiimid in 350 ml Methylenchlorid
zu. Nach 21 Stunden bei Raumtemperatur wird der
ausgefallene Dicyclohexylharnstoff abgesaugt. Das
Filtrat extrahiert man dreimal mit gesättigter
Natriumbicarbonatlösung. Man trocknet über Magnesiumsulfat, engt im Vakuum bei Raumtemperatur ein.
Es verbleibt ein gelbliches Öl.

NMR: 7,3 s (5H); 7,2 s (4H); 5,1-4,3 m (3H);

#### 5,0 s (2H); 1,46 s (9H)

3.5. 3-Carboxy-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-tert.-

butylester · Hydrochlorid

5

10

15

20

25

30

284 g 3.4. (0,775 Mol) löst man in 3 Litern
Methanol, gibt 15 g 10% Pd-Bariumsulfatkatalysator
zu und hydriert mit Wasserstoff bei Normaldruck.
Der pH-Wert wird durch Zutropfen von 1N methanolischer
HCl auf 4,0 gehalten. Nach beendeter Wasserstoffaufnahme saugt man ab, engt ein und verreibt mit
Ether.

F. 180<sup>O</sup>C (Zers.)

3.6. 3(S)-(N-Methyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-

carbamoyl)-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbon-

säure-tert.butylester

2,7 g 3.5. werden in 30 ml gesättigter Natriumbicarbonatlösung gelöst, mit Methylenchlorid extrahiert, der Extrakt getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird in 10 ml Methylenchlorid und 1,2 g Triethylamin gelöst und zu 3.2. in 10 ml Methylenchlorid getropft. Die Mischung wird 20 Stunden auf 35°C erwärmt, dann zur Trockne eingedampft, der Rückstand wird in Essigester aufgenommen, mit gesättigter Natriumbicarbonatlösung, 1 N HCl und Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt; blaßgelbes Harz.

ium-

NMR: 7,3 - 6,8 m (14H); 5,0 s (2H); 5,0 - 4,8 m (1H); 4,5 s (2H), 4,2 - 3,5 m (3H); 3,0 s (3H); 3,3 - 2,4 m (6H); 2,0 - 1,6 m (2H); 1,1 t (3H).

5

15

20

3.7. 3(S)-(N-Methyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-

carbamoyl>-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbon-

10 säure

3 g 3.6. werden mit 40 ml Trifluoressigsäure 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, dann zur Trockne eingeengt. Der Rückstand wird in Essigester aufgenommen, mit Wasser dreimal gewaschen, getrocknet und eingeengt.

NMR 7,4 - 6,9 m (9H); 6,8 bs (1H); 4,6 t (1H); 4,4 s (2H); 4,2 - 3,5 m (2H); 3,4 - 2,3 m (7H); 3,0 s (3H); 2,0 - 1,6 m (2H); 1,1 t (3H)

Lysinsalz: farbloses Pulver IR 1730, 1610 cm<sup>-1</sup>

25

35

## Beispiel 4:

3(S)-(N-Methyl-N-(2-carboxy-4-phenyl-butyl)-carbamoyl)-

30
1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure

1,3 g 3.7. werden in 20 ml Ethanol gelöst, 20 ml
6 N Natronlauge zugegeben, 3 Stunden bei Raumtemperatur
gerührt, das Ethanol i.V. entfernt, mit 1 N Salzsäure

angesäuert, mit Methylenchlorid extrahiert und über Magnesiumsulfat getrocknet, dann eingeengt.

NMR 7,6-6,9 m(9H); 6,0 bs (2H); 4,6 t (1H); 4,4 s (2H); 3,4-2,3 m (7H); 3,0 s (3H); 2,0-1,6 m (2H).

#### Beispiel 5

5

10

15

20

30

35

(3S) - \( \text{N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carbethoxy-butyl) - } \)
carbamoyl\( \text{>-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure} \)

#### 5.1. N-Ethyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-amin

17 g 2-Methylen-4-phenylbuttersäureethylester (Beispiel 1.4) und 3.6 g Ethylamin werden in 50 ml abs. Ethanol gelöst und unter 40 Atmosphären Stickstoff 20 Stunden auf 105°C erhitzt. Nach Entfernen des Lösungsmittels wird mit 5-normaler Salzsäure aufgenommen, mit Ether extrahiert und die wäßrige Lösung mit Kaliumcarbonat auf pH 9.5 gestellt, erneut mit Ether extrahiert, mit Kaliumcarbonat getrocknet und eingeengt.

NMR (CDCl<sub>3</sub>): 7,1 s (5H); 4,1 q (2H); 3,0-2,2 m (6H); 2,0-1,4 m (2H); 1,1 d+t (6H).

## 5.2. (3S)-⟨N-Ethyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-carbamoyl⟩-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäurebenzylester

Nach dem in Beispiel 1.2. und 1.6. beschriebenen Verfahren werden 4,25 g 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-3-carbonsäurebenzylester-Benzolsulfonat mit Phosgen und 2,5 g N-Ethyl-N-(2-carbethoxy-4-phenyl-butyl)-amin umgesetzt. Nach Chromatographie an Kieselgel (Laufmittel Essigester/ Cyclohexan 1:5) erhält man 1,99 g Isomer 1 und 2,45 g Isomer 2.

Isomer 1: NMR (CDCl<sub>3</sub>)

7,3-6,8 m (14H); 5,05 s (2H);

4,95 t (1H); 4,48 s (2H);

4,2-3,5 m (4H); 3,4-2,4 m

(6H); 2,0-1,6 m (3H);

1,1 t (6H);

7,3-6,8 m (14H); 5,05 s (2H);

4,82 t (1H); 4,4 s (2H);

4,82 t (1H); 4,4 s (2H);

4,2-3,5 m (4H); 3,4-2,4 m

(6H); 2,0-1,5 m (3H); 1,1 t

(6H);

5.3. (3S) - \(\script{N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carbethoxy-butyl)-}\)
carbamoyl\(\script{-1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbon-}\)
säure

1,9 g des Isomer 1 aus Beispiel 5.2. werden nach dem in Beispiel 1.7 beschriebenen Verfahren hydriert.

1H-NMR 7,4-6,9 m (9H); 6.5 bs (1H); 4,6 t (1H); 4,4 s (2H); 4,2-3,5 m (3H); 3,4-2,3 m (6H); 2,0-1,6 m (2H); 1,3-0,9 m (6H).

Lysinsalz: 0,87 g 5.3 werden in 10 ml Methanol gelöst und mit 0,28 g Lysin in 5 ml Wasser versetzt. Das Lösungsmittel wird entfernt, der Rückstand mit Ether verrieben; farbloses Pulver.

### Beispiel 6

15

20

25

30

(2S) - \(\script{N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carbethoxy-butyl)-} \)
carbamoyl\rangle -cis-endo-octahydroindol-2-carbonsäure

- 6.1. (2S)-cis-endo-Octahydroindol-2-carbonsäurebenzyl-ester-Hydrochlorid
- 35 3 g (2S)-cis-endo-Octahydroindol-2-carbonsäure (hergestellt nach Eur.Pat.Appl. 37 231) werden in einer bei -10°C hergestellten Lösung von 3 ml Thionylchlorid

in 28,5 ml Benzylalkohol gegeben. Nach 15 Stunden wird der Benzylalkohol abdestilliert und das Produkt mit Diisopropylether verrieben, F. 140°C

6.2. (2S) - \( N-Ethyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl) - \( \frac{carbamoyl}{} - \text{cis-endo-octahydroindol-2-carbonsaure-benzylester} \)

2,96 g der Verbindung aus Beispiel 6.1 werden mit Phosgen und 2,5 g der Verbindung aus Beispiel 5.1 nach dem in Beispiel 1.2 und 1.6 beschriebenen Verfahren umgesetzt. Die Trennung der Diastereomeren erfolgt an Kieselgel mit Essigester/Cyclohexan 1:4 als Laufmittel.

Isomer 1:  $\sqrt{\alpha} 7_D^{20} + 7.0^{\circ}$  (c = 1, CH<sub>3</sub>OH)  $^{1}_{H-NMR}$  (CDCl<sub>3</sub>) 7,3 s (5H); 7,2 s (5H);  $^{5,2-4,7}$  m (3H); 4,1 q (2H);  $^{3,9-1,4}$  m (2OH); 1,2 t (3H);  $^{1}_{1,0}$  t (3H).

Isomer 2:  $\sqrt{\alpha}7_D^{20} - 4.6^{\circ}C$  (c = 1, CH<sub>3</sub>OH)  $1_{H-NMR}$  (CDCl<sub>3</sub>): 7,3 s (5H); 7,15 s (5H); 5,1 s (2H); 5,0-4,6 m

(1H); 4,1 q (2H); 3,9
1,4 m (2OH); 1,2 t (3H);

6.3. (2S) - \( N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carbethoxy-butyl) - \( \text{carbamoyl} \rangle -cis-endo-octahydroindol-2-carbonsäure} \)

1,5 g des Isomer 2 aus Beispiel 6.2 werden nach dem in Beispiel 1.7 beschriebenen Verfahren hydriert.  $\frac{7}{4} \frac{7^{20}}{7^{20}} + 23.3^{\circ} \quad (c = 1, CH_3OH)$   $\frac{1}{1} \frac{1}{1} \frac{$ 

Natriumsalz: 0,876 g 6.3 werden in 10 ml Ethanol gelöst, mit 1,9 ml 1N Natronlauge ver-

35

5

10

15

Ξđ

4.40

setzt, eingeengt und mit Ether verrieben; farbloses Pulver.

#### Beispiel 7

5 (3S) - \(\bar{N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carboxy-butyl)-carbamoyl\rangle - \)
1,2,3,4-tetrahydroisochinolin-3-carbonsäure

0,72 g der Verbindung aus Beispiel 5.3 werden mit 10 ml 6 N Natronlauge nach dem in Beispiel 2 beschriebenen Verfahren verseift,

10  $^{1}$ H-NMR: 7,1 s (9H); 4,5 t (1H); 4,4 s (2H); 4,0-2,8 m (8H); 1,9-1,5 m (2H); 1.05 t (3H).

### 15 Beispiel 8

25

30

(2S) - (N-Ethyl-N-(4-phenyl-2S-carboxy-butyl)-carbamoyl) - cis-endo-octahydroindol-2-carbonsäure

0,39 g der Verbindung aus Beispiel 6.3 werden mit Natron-20 lauge nach dem im Beispiel 2 beschriebenen Verfahren verseift.

$$/ \approx 7_D^{20}$$
 + 15,8° (c = 1, CH<sub>3</sub>OH)  
<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) 7,15 s (5H); 4,5 m (1H); 3,9-1,4 m (2OH)  
1,0 t (3H)

Bis-Dicyclohexylaminsalz: 0,31 g werden in 10 ml Methylenchlorid gelöst, mit 0,29 ml Dicyclohexylamin versetzt, eingeengt und mit Diisopropylether verrieben; farbloses Pulver.

#### Beispiel 9

5

10

15

20

25

30

9.1. Cis-endo-2-Aza-bicyclo (3,3,0) octan-3-carbonsäurebenzylester-Hydrochlorid

Hergestellt aus Cis-endo-2-Aza-bicyclo (3,3,0) octan-3-carbonsäure nach dem in Beispiel 6.1 beschriebenen Verfahren.

9.2. \(\lambda\) - \(\lambda\)

2,82 g der Verbindung aus Beispiel 9.1 werden mit Phosgen und 2,5 g der Verbindung aus Beispiel 5.1 nach den in Beispiel 1.2 und 1.6 beschriebenen Verfahren umgesetzt. Die Trennung der Diastereomeren erfolgt am Kieselgel mit Essigester/Cyclohexan (1:3) als Laufmittel,

Isomer 1 TH-NMR (CDCl<sub>3</sub>): 7,3 s (5H); 7,2 s (5H); 5,3-4,7 m (3H); 4,1 q (2H); 3,9-1,4 m (18H); 1,2 t (3H); 1,05 t (3H),

9.3. \(\langle N-Ethyl-N-(4-phenyl-2-carbethoxy-butyl)-carbamoyl\rangle \)cis-endo-2-azabicyclo \(\langle 3, 3, 0 \rangle \) octan-3-carbonsäure

Hergestellt aus 1 g Isomer 2 aus Beispiel 9.2 nach dem in Beispiel 6.2 beschriebenen Verfahren.

1<sub>H-NMR</sub> (CDCl<sub>3</sub>) 7,1 s (5H); 4,4 m (1H); 4,1 q (2H); 3,8-1,4 m (18H); 1,0 t (6H).

#### Beispiel 10

(N-Ethyl-N-(4-phenyl-2-carboxy-butyl)-carbamoyl > -cisendo-2-azabicyclo ⟨3,3,0⟩ octan-3-carbonsäure

Hergestellt aus 0,32 g der Verbindung aus Beispiel 9.3 nach dem in Beispiel 5.3 beschriebenen Verfahren.

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>) 7,1 s (5H); 4,5 m (1H); 3,8-1,4 m (18H); 1,0 t (3H).

Die in derfolgenden Tabelle aufgeführten Verbindungen werden nach analogen Verfahren unter Verwendung der entsprechenden Ausgangsmaterialien hergestellt.

٠		7.2 s (5H) 1 4.7-4,4 m (1H) 1 3.8-2.8 m (3H) 1 3.0 2 s (3H) 1 2.0-1.7 m (2H) 1 1.2 d (5H)	7.2 s (511); 4.7-4.4 m (111); 3.5-2.8 m (711); 2.0-1.7 m (211); 1.2 d + t (611)	7.2 8 (Sil); 4.7-4.4 m (lil); 4.2 q (20) 3.5-2.8 m (7il); 2.0-1.7 m (2il); 1.2 d; + t (9il)	7.0-6.5 m (4H), 4.8-4.4 m (1H); 3.5 - 2.8 m (5H); 3.0 2 s (3H); 1.9-1.3 m (3H); 1.2-0.9 d (6H)	7.2 s (511), 4.8-4.3 m (211), 3.8-2.9 m (211), 2.8-2.0 m (211), 1.8-1.3 m (311); 1.3-0.9 m (911)	7,2 g (5H); 4.8-4.3 m (2H); 4.1 q (2H) 3,9-2.9 m'(2H); 2.8-2.0 m (2H); 1.8-1.3 m (3H); 1.3-0.9 m (12H)	7.2 g (5H) 1 4.7-4.4 m (1II) 1 3.8-2.8 m (4II) 1 3.0 g (3II) 1 2.0-1.7 m (2H) 1 1.6-1.3 m (3II) 1 1.2-0.9 m (12H)	7.2-6.9 m (411); 4.7-4.4 m (111); 3.8 2.6 m (411); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (511); 1.2-0.6 m (1011)		
								•	٠.		
	ЖG	CH2C12C6115	a12a12c <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>Hs</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς είμ -4-ααίη	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	042012-C6H4-4-F		
	R5	ſ	Ħ	<b>z</b> .	Ħ	. 1		*. #	Ħ		
	μ	ar <sub>3</sub> .	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	ë ë	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2115	al(al <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	. 👃		
	£ <sup>H</sup>	, g	ar <sub>3</sub>	at <sub>3</sub>	(at <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> at	(a1 <sub>3</sub> ) 2a1	(CH <sub>3</sub> ) 2CH	(a1,) 24	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub>		
	R <sup>2</sup>	=	Ħ	=	ä	×	×	ğ,	- #		
	R1	# .	. =	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	×	¥	c <sub>z</sub> 4 <sub>5</sub>	- ***	`#		
		H	=	· =	*	=	×	=	. #	. •	
				-	-	0	0	-	<del>-</del>		
_		=	12	13	14	15	16	17	. 8		

•			7.2-6.9 m (4!!), 4.7-4.4 m (1!!), 14.2 q; (2!!) 3.8-2.6 m (4!!), 2.8-2.0 m (2!!); 1.9-1.4 m (5!!), 1.2-0.6 m + t (13!!)	6.8-6.4 m (311); 4.7-4.4 m (111); 3.8-2.6 in (511); 3.9 s (611); 3.0 s (311); 2.0-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (611); 1.1-0.9 m (611)	7.2-6.9 m (411) 1 4.7-4.4 m (211) ; 3.8-2.6 m (211) 1 2.8-2.0 m (211) 1 2.0- 1.4 m (711) 1 1.1 d + t (911)	7.2 g (411); 4.7-4.4 m (111); 3.8-2.6 m, (511); 2.8-2.0 m (211); 2.2 g (311); 1.9-1.4 m (511); 1.1 d + 2t (911)	7.2 s (4H); 4.7-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 3.8-2.6 m (5H); 2.8-2.0 m (2H); 2.2 s (3H); 1.9-1.4 m (5H); 1.3-0.9 m (12H)	7.3-6.9 m (3ii); 4.7-4.4 m (1ii); 3.8-2.6 m (5ii); 2.8-2.0 m (4ii); 1.9-1.4 m (2ii); 1,0 t (3ii)	7.3-6.9 m (3H); 4.7-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 3.8-2.6 m (5H); 2.8-2.0 m (4H); 1.9-1.4 m (2H) 1,2 t (3H); 1.0 t (3H);		
	N-(ain <sup>5</sup> ) n-ai-n <sup>6</sup>	" <sub>В</sub> е	a12-a12-c6114-4-F	012012-C6113-(0013)23.4	012-012-0644-4-F	$\alpha_{12}$ - $\alpha_{12}$ - $c_{6}$ $l_{4}$ -2- $\alpha_{13}$	a12-a12-c614-2-a13	012-C12 S	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub>		
-moon \	N Cain		=	Ħ	j •	<b>=</b> .	Ħ	<b>:</b>	Ħ		. · . ·
ER	, R	4 <sup>E</sup>	占	HC=C-Cl2	מו3מו2מו2	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>5</sub>		
٠		e.	(a <sub>13</sub> ) <sub>2</sub> a <sub>1</sub> a <sub>1</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> aiai <sub>2</sub>	(a1 <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ata1 <sub>2</sub> a1 <sub>3</sub> a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub>	αι(αι <sub>3</sub> )′αι <sub>2</sub> αι <sub>3</sub>	$\alpha_1(\alpha_{1_3})\alpha_{1_2}^{\alpha_{1_1}}$	CH2CONII2	CH2CONE12		· ·
		.7	× =	B	I	=	. #	I	<b>.</b>		· · ·
		-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	::1	Ħ	<b>=</b>	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	<b>#</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
		-	E =	. ==	<b>*</b>	<b>.</b>	×	======================================	# #	<u>.</u>	
			E -	-	0	<b>-</b>	<b>-</b>				
			19	50	21	22	23	24	25	-	

	:		7.6-7.0 m (4!!); 4.8-4.3 m (2!!); 4.2 q (1!!); 2.8-2.0 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.2 t (3!!)	7.2 s (5!1); 4.7-4.4 m (1!1); 3.6-2.8 m (3!1); 2.8-2.0 m (4!1); 2.0 s (3!1); 1.8-1.4 m (4!1)	7.2 g (511); 4.7-4.4 m (111); 3.6-2.8 m (311); 2.8-2.0 m (411); 2.0 g (311) 1.8-1.4 m (411)	8.5-7.2 m (4!1) 1 4.7-4.4 m (1!1) 1 4.2 ff (2!1) 1 3.6-2.8 m (5!1) 1 2.8-2.0 m (4!1) 1 1.8-1.4 m (4!1) 1 1.2 2 tf (6!1)	7.25 (5H); 4.7-4.4 m (1H); 3.6-2.8 m (5H); 2.8-2.0 m (4H); 1.9-1.3 m (9H); 1.1 t (3H)	7.2 g (5H); 4.7-4.4 m (1H); 3.6-2.8 m (4H); 2.8-2.0 m (4H); 4.2 (2H); 1.9-1.1 m (14H) 1.2-1.0 2 t + a (9H)	7.2 8 (411); .8 m (111); 5.0-4.3 m (511); 3.6-2.7 m (311); 2.8-2.0 m (411) 2.1 9 (311); 1.9-1.4 m (2H)	7.1-6.7 m (411); 4.8-4.3 m (1H); 3.6- 2.7 m (5H); 2,8-2.0 m (411); 2.0 s (3H); 1.9-1.4 m (4H); 1.1 t (3H)	
<sup>9</sup> प-1¤- ्रिसा	8 k <sup>4</sup> "t∞oπ <sup>1</sup> "	R <sup>6</sup>	012012-C614-3-CN	a12-a12-c <sub>6</sub> 115	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>e</sub> iı <sub>5</sub>	a12-a12-(1/N)	CH2CH2-C <sub>6</sub> H5 .	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> II <sub>5</sub>	a12-a12-c614-2-a13	CH2-CH2-C6H4-4-NH-COCH3	· ·
nom - N	<b>—</b> 0	2 <sup>R</sup>	ı	æ	≖ .	· <b>=</b> .	<b>=</b>	<b>.</b>	=	· .	
H, H,		. R4	c <sub>2</sub> H <sub>5 .</sub>	ซ็	g 3	c <sub>2</sub> 1 <sub>5</sub>	, c <sub>Z</sub> 1' <sub>5</sub>	$\Diamond$	-GI2-CH-GI2	-מו2מו2מו	
		я3	CH2CONH2	al <sub>2</sub> al <sub>2</sub> aoil	al <sub>2</sub> ch <sub>2</sub> covil <sub>2</sub>	α <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> αντι <sub>2</sub>	(CH <sub>2</sub> ) 4 <sup>NH</sup> 2	(CH <sub>2</sub> ) 4 <sup>NH</sup> 2	CH,SII	CH <sub>2</sub> S11	
		7 <sup>2</sup>	ш.	Ħ	<b>=</b>	= .	Ħ	Ħ	eg.		
•		 	د <sub>2</sub> ااج	#	<b>x</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ.	c <sub>2</sub> u <sub>s</sub>	<b>=</b>	## •••	
		-E	Ħ.	×	=	=	×	=	<b>=</b>	<b>=</b> ·	
	_		0		-	-	-	-		<b>-</b>	
· .			26	27	28	- 53	<u>8</u>	<u></u>	32	. 33	

•	, :	7.2 s (5!!) 1 4.8-4.3 m (2!) 1 4.2 q 3.8-2.8 m (2!!): 2 8-2 0 m (2!)	7.2 s (101); 4.8-4.3 m (111); 3.8-2.8 m (611); 3.4-2.8 m (111); 1.9-1.4 m (211)	7.2 8 (101); 4.8-4.3 m (111); 4.2 q (211); 3.8-2.8 m (311);	7.2 9 (511); 4.7-4.4 m (111); 3.8-2.8 m (311); 2.8-2.0 m (411); 3.2 9-2.8 m	6.8-6.3 m (311); 4.7-4.4 m (311); 4.2 q (211); 4.0 s (611); 3.8-2.8 m (411);	(4H); 1.0 d (6H) 7.2 s (5H); 4.7-4.4 m (1H); 3.6-2.8 m (3H); 2.8-5.0 m (4H); 2.2 s (3H)	7.2 s (5H); 4.8-4.3 m (2H); 4.2 d (2H); 3.8-2.8 m (2H); 4.2 d 2.2 s (3H); 1.9-1.4 m (6H); 1.2 t (3H)	
	, 'S	a12-a12-c6115	a12a12c <sub>6115</sub>	01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub> C <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> u <sub>5</sub>	a12a12-c6H5-(0a13)2-3.4	$^{\text{CH}_2\text{-CI}_2\text{-C}_6^{\text{H}_5}}$	CH2-CH2-C <sub>6</sub> H5-	•
- Kama - N	5 <sup>47</sup>	1	×	<b>=</b> .	Ħ	=	Gi <sub>3</sub>	1	
E 24	48	-CZ115	-c <sub>2</sub> 115	-C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	ğ	-d! (a! <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-dı <sub>2</sub> dı <sub>2</sub> dı <sub>3</sub>	-01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub> 01 <sub>3</sub>	<del></del>
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	E <sup>R</sup>	GH,531	a <sub>1</sub> sc <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub> SC <sub>5</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> saı <sub>3</sub>	CH2CH2SCH3	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> saı <sub>3</sub>	നൂപ്പുവു	:
	n2	<b>=</b>	~	=	Ħ	×	g J	×	:
	, a	C2115	=	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	X.	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	<del></del>
•	-r	×		<b>=</b>	I	== <u>-</u>	=====		·
	E	0	<del>-</del>	-	-	-	-	0	
		34	35	36	37	38	39	40	<del></del> :

		7.2 s (5ii); 4.7-4.3 m (1ii); 3.8-2.6 m (3ii); 2.8-2.0 m (2ii); 2.0 s (3ii); 1.9-1.3 m (6ii); 1.2 t (3ii)	7.2-6.9 m (10H); 4.7-4.3 m (1H); 3.8- 2.6 m (6H); 2.8-2.0 m (2H); 1.0t (3H)	7.4-6.9 m (1011), 4.7-4.3 m (1111), 3.8-2.6 m (611), 2.8-2.0 m (211); 1.0 t (311)	7.1-6.4 m (101); 5.8 m (111); 4.0-4.3 m (511); 4.2 q (211); 3.8-2.6 m (511); 2.8-2.0 m (211); 1.3 t (311)	8.0 s (111); 7.8-6.9 m (1031); 4.7-4.3 m. (111); 3.9-2.8 m (411); 2.8-2.0 m (4H); 2.1 s (311); 1.9-1.4 m (1011)	7.3-6.9 m (611); 4.7-4.4 m (111); 4.2.3 (211); 3.8-2.6 m (411); 2.7 s (311); 2.3 s (311); 2.8-2.0 m (411); 1.3 t (311); 1.1 d (611)	7.2 s (1011), 4.7-4.4 m (111), 3.8-2.6 m (511), 2.8-2.0 m (411), 1.9-1.4 m (211), 1.1 t (381)	7.2 s (10H); 4.8-4.3 m (2H); 3.8-2.6 m (2H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H)	
$\begin{array}{c} \cos n^1 \\ & \\ \end{array}$	, 9 <sup>8</sup>	(a1 <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -a1 <sub>3</sub>	042-5-C6H5	aı <sub>2</sub> -sac <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	CI2-NI-C <sub>6</sub> H <sub>S</sub>	$\alpha_2 - \alpha_1 \frac{\alpha_1}{ \alpha_1 } \alpha_2$	012-012 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10	a12a12-C6115	01 <sub>2</sub> -01 <sub>2</sub> -0 <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	
00m <sup>1</sup>	R <sup>5</sup>	=	Ħ	Ħ	. <u>.</u>	<b>=</b>	• =	• . m •	Ħ	
H2 H2	48	ai <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> 11 <sub>S</sub>	CII2-CII-CII2	D	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> .	c <sub>z</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
		CH2C <sub>6</sub> H5	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	aı2ceH5	012C <sub>6</sub> 115	ch <sub>2</sub> c <sub>e</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> c <sub>e</sub> u <sub>5</sub>	a1 <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
		z.	#	×	=	a.	æ	=	×	
		: II	I	#	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	ĸ	$c_{ m JH_5}^{ m H_5}$	6-45 4-45	# .	
		Ξ.	=	z.	×	#	į <b>m</b>	=	=. =:	•
		-		-	-		·-	<u>-</u>	0	-
		41	42	43	44	45	46	47	48	

Acres (Acres (Ac

 $\mathbf{s}(\mathbf{s}(1), \mathbf{s}(2))$ 

ក្នុងស្វាស់ ខេត្ត

		7,3-6.9 m (9H); 4.8-4.3 m (2H); 3.8-2.6 m (2H); 4.2 q (2H); 1.9-1.4 m (4H); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)	7.2 s (1041) t 5.5-5.1 m (241); 4.8-4.1m (411); 4.2 q (241);2.8 - 2.0 m (411); 2.2 d (311); 1.9-1.4 m (241); 1.2 t (34)	7.6 d (111) f.7 d (111); 7.2 s (511); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.6 m (311); 2.3 s (311); 2.8-2.0 m (411);1.9-1.4 m (211)	7.6 d (111); 7.2 s (511); 6.7 d (111); 4.7-4.3 m (111); 4.2 q (211); 3.8-2.6 m (511); 2.8-2.0 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.2 t (311)	7.2 B (5!1); 4.7-4.3 m (1!1); 3.8-2.6 m (5!1); 2.0-2.0 m (2!1); 2.2 B (3!1); 1.9	6.9-6.5 m (4H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2q (3H); 4.0 s (3H); 3.8-2.6 m (7H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9-1.4 m (2H); 1.5 t (3H); 1.1 t (3H)	7.2 s (5H); 4.7-4.3 m (1H); 3.9-2.6 m + s (9H); 2.8-2.0 m (2H); 1.1 d (6H)	4.7-4.3 m (1H); 3.9-2.6 m + s (9H); 1.2 d (9H)
	п <sup>6</sup>	012-012-C <sub>6</sub> 114-4-F	۵۱ <sub>2</sub> -۵۲ <sub>2</sub> -۵ <sub>115</sub> .	a <sub>1</sub> a <sub>1</sub> 2c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	σι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>ε</sub> ιι <sub>5</sub>	$\alpha_2\alpha_2c_6H_5$	σι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ιι <sub>4</sub> -4-οαι <sub>3</sub> .	al <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ll <sub>5</sub>	e B
	n.5	Ħ	=	<b>H</b> .	· = .	<b>.</b>	æ	×	Ħ
ER CR	PH .	a <sub>12</sub> a <sub>12</sub> a <sub>13</sub>	a12-a1-a1- a13	GI <sub>3</sub>	C2 <sup>M</sup> S	ğ Ö	c <sub>z</sub> u <sub>s</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	п3	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	012C <sub>6</sub> 115	QI <sub>2</sub>	£	Gi <sub>2</sub> Off	מו2מו	CH <sub>2</sub> OQI <sub>3</sub>	сн <sub>2</sub> осн <sub>3</sub>
	R <sup>2</sup>	# ·	<b>=</b>	=	m '	1	7	= -	×
	n1.	C <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	C2115	×	ديراج	=	C2H5	==	<b>=</b>
	L <sup>R</sup>	=	<b></b>	×	Ħ.	Ξ.	×	=	Ξ.
-	<u>د</u>	0	0	-	-	-	-	-	- i
		49	20	51	. 25.	23	54	55	56

: - કાર્યક્ષિક કેટલકો

-

		4.7-4.3 m (111) 1 3.9-2.6 m + s (911) 1 2.4-2.0 m (211); 1.2 d (611)	8.0 s (111) 1 7.8-6.8 m (1011) 14.7-4.3 m (111) 1 4.2 q (211) 1 3.8-2.7 m (311) 1 2.0 z 2.0 m (411) 1 1.9-1.3 m (211) 1 2.0 s (314) 1 1.2 t (311)	8.0 s (111); 7.8-6.8 m (1011); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.7 m (511); 2.8-2.0 m (411); 1.9-1.3 m (211); 1.1 t (311)	4.7-4.3 m (111) 1 3.8-2.7 m + 5 (811) 1 2.3 s (211) 1 1.9-1.4 m (411) 1 1.1 t (311)	5.8 m (111); 4.9-4.1 m (511); 3.7-2.9 m + s (811); 4.2 q (211) 1.9-1.4 m (511); 1.0 d (911)	7.2 m (5!!); 4.9-4.3 m (2!!); 3.7-2.9 m + n (7!!); 4.2 q (2!!); 2.8-2.0 m (28 1.9-1.4 m (4!!); 1.3 t (3!!); 1.0 t (3!!)	7.2 s (511); 4.7-4.4 m (111); 3.7-2.9 m (211); 2.8-2.0 m (411); 2.1 s (911); 1.9-1.3 m (811); 1.1 d (311)	4.7-4.4 m (1H) 1 4.2 q (Zil) 13.7-2.9 m (Gil) 1 2.0-1.2 m (14!!) 1 1.3 t (3H) 1.1-0.9 m (5!!)	:
	, 9 <sup>6</sup>	Ħ	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	OI <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>3</sub>	αι <sub>2</sub> αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>815</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> çıı <sub>5</sub>	(C1 <sub>2</sub> ) 4 <sup>C1</sup> 3	
- N - N - N - N - N - N - N - N - N - N	ж5	Ħ	<b>=</b>	<u>.</u>	· <b>m</b> .	# .	ı	=	=	• •
THE THE	R4	a(a1)2	e T	C2H5	g G	a12-c11-c12	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	p.	વ્ય(લા <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	E <sup>M</sup>	CH <sub>2</sub> OCH <sub>3</sub>	O S I	ŧ	a12a12a313	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> aaı <sub>3</sub>	ar <sub>2</sub> ar <sub>2</sub> œr <sub>3</sub>	(a1 <sub>2</sub> ) 4 <sup>NH</sup> CCC1 <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> NHIDOCH <sub>3</sub> CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	:
	R <sup>2</sup>	Ħ	Ħ	t-ud mins	*	Б. Б.	<b>a</b>	g 3	Ħ	
	, L	==	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	#	a a	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	I	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	· · ·
,	, K	H	=======================================	x	=	<b>x</b>	×	=	<b>=</b> ,	:
	E	-	<b>,</b>	-	-	<b>-</b>	0		-	i
·		57			09	61	62	63	64	

$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	
$\begin{pmatrix} R^{2} & & & \\ & R^{2} & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & $	
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	
(GI <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	
n 22	
ж ж ж ж ж ж 	
- C H H H H H H	<del></del>
	<del></del>
65 66 67 70 70 72	<del>-</del>

		7.2 s (511) 1 4.7-4.3 m (111) 1 3.7-2.7 m (511); 4.2 q (211); 2.8-2.0 m (211);2.19 (311); 1.9-1.4 m (611); 1.3 t (311)	7.2 s (5H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (2H) 3.7-2.7 m (7H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9- 1.4 m (6H); 1.3 t (3H); 1.0 t (3H)	7.2 s (511) 4.7-4.3 m (111); 4.2 q (210) 3.7-2.7 m (611); 2.6-2.0 m (211); 1.9-1.3 m (611); 1.3 t (311); 0.9 d (610)	7.2 s (5il); 5.8 m (1il); 4.8-4.1 m (5i0; 4.2 q (2il); 3.7-2.7 m (5il); 2.8-2.6 m (2il); 1.9-1.4 m (6il); 1.3 t (3il)	7.2 s (511); 4.6-4.2 m (111); 4.2 q (23) 3.8-2.7 m (611); 2.8-2.0 m (211); 1.9- 1.4 m (1211); 1.3 t (311)	7.2 s (5ii); 4.7-4.3 m (1ii); 4.2 q (2ii) 3.8-2.7 m (7ii); 2.8-2.0 m (2ii); 1.9-1.4 m (7ii); 1.3 t (3H)	7.2 s (5!1); 4.9-4.3 m (2!1); 3.6-2.7 m; (2!1); 2.3 s (3!!); 2.6-2.0 m (2!!); 1.9-1.4 m(6!!)	7.2-6.8 m (4H); 4.9-4.3 m (2H); 4.2 q: (2H); 3.8-2.7 m (4H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9-1.4 m (6H); 1.3 t (3H); 1.1 t	
xon <sup>1</sup> N-(am <sup>5</sup> )n-al-n <sup>6</sup> n <sup>4</sup> cxon <sup>1</sup> '	, sugar	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> u <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>815</sub>	$\alpha_1^2\alpha_2^2c_6^{11}{}_5$	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> <sub>2</sub> <sub>6</sub> າເ <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>lı5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> μ <sub>5</sub> .	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	012012-C <sub>6</sub> 114-4-F	
mon	2 <sub>7</sub>	<b>=</b>	= -	Ħ	<b>x</b>	. ·	<b>=</b>	1	ı	:
5 K . 2 K	RA	້ອ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a12-a1-a12	$\Diamond$	CH2-CBCII	E B	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	
	к к	(Gi <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) 3	(312)	(012) 3	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	(012)3	(αι <sub>2</sub> ) 3	(CI <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	
	, L	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	C2H5	c <sub>z</sub> ll <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>5</sub>	<b>11</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
	_~	ж	. #	=	×	X.	## T	×	<b></b> .	
<b></b> .		-	<b>+-</b>		-	<b>-</b> .	-	· .	0	· 
	- <b>-</b>	73	74	75	76	77	. 78	79		

•			т <u>е</u>				س				
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		4.9-4.3 m (21); 4.2 q (21); 3.8-2.7 m	6.9-6.3 m (4!1); 4.9-4.3 m (2!1); 3.8-2.7 m (3!1); 3.9 s (3!1); 2.8-2.0 m	6.8-6.0 m (311); 5.8 m (111); 4.9-4.3 m (611); 4.0 s (611); 3.8-3.1 m (211); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (611)	7.2 s (5ii); 4.9-4.3 m (2ii); 3.8-2.7 m (4ii); 2.8-2.0 m (2ii); 1.8 s (3ii); 1.8-1.3 m (6ii)	7.2 s (511); 4.8-4.3 m (111); 4.1-2.9 m, (811); 3.2 s (311); 2.8-2.0 m (211); 2.0-1.3 m (611); 1.0 t (311)	7.2 s (5H) 1.4.8-4.3 m (1H) 1 4.1-2.9 m (6H) 1 4.2 q (2H) 1 3.2 s (3H) 1 2.6 s (3H) 1 2.6-2.0 m (2H) 1 2.0-1.4 m (6H) 1 1.3 t (3H)	7.2 s (5!!) t 6.4-5.5 m (3H); 4.3-2.9 m (6!!); 2.8-2.0 m (2!!) t 1.9-1.4 m (2H) t	7.2 s (511); 6.4-5.5 m (311); 4.3-2.9 m (811); 2.8-2.0 m (211); 1.6-1.2 m (21); 1.3 t (311); 1.0 d (611)	
		, 9 <sup>1</sup> 1	a1 <sub>2</sub> -c1 <sub>2</sub> -c1 <sub>3</sub>	ai2ai2-c <sub>6</sub> ii,-4-aai3	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>3</sub> (od1 <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -3.4	al <sub>2</sub> al <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ll <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	. a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub> c <sub>H5</sub>	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>e15</sub>	
	20,24	RS	i	ı		1			£.	. <b>H</b>	
GH/	- H	R4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(aı(aı <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a12-a1-a12	'a12-C=C-a1	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	g g	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	aı(aı <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<del></del>
-		R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>	(3)	(012)3	(a <sub>12</sub> ) <sub>3</sub>	(0'2)3	-c42-c4(cc43)-c42-	- CH2-CH (CCH3) -CH2-	aiai=ai-	01 <sub>2</sub> -01 <del>-</del> 01	
			C2 <sup>11</sup> 5	=	<b>×</b>	#	×	c <sub>z</sub> <sup>k</sup> s	74	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
		-¤	=	<b>=</b>	<b>=</b> .	×	<b>=</b>	<b>M</b>	=	<b>z</b> .	
		r r	0	0	0	0	<del></del>	-	<del>-</del>	<del></del>	<del></del>
			81	82	83	8. c	č	98	<del>2</del>		·

68 . 4**%** . .

		7.2 s (511); 4.7-4.3 m (111); 3.7-2.8 m (511); 2.8-2.0 m (211); 1.6-1.3 m (511); 2.1 s (311); 1.0 d (3H)	7.2 s (5H); 4.7-4.3 m (1H); 3.7-2.8 m (7H); 2.8-2.0 m (2H); 1.7-1.3 m (5H); 1.0 d + t (6H)	7.2 8 (103); 4.7-4.3 m (14); 4.2q (21); 3.7-2.8 m (81); 2.8-2.0 m (21); 1.8-1.4 m (61); 1.3 t (31); 1.0 t (30)	7.2 s (1011); 4.7-4.3 m (111); 3.7-2.8 n (811); 2.8-2.0 m (211); 1.8-1.4 m (811); 1.0 t (311)	7.3-6.9 m (3H); 4.7-4.4 m (1H); 3.6- 2.8 m (5H); 2.2 s (3H); 2.8-2.0 m (2t) 1:9-1.4 m (8H)	4.7-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 3.6-2.8 m (5H); 2.2 B (3H); 1.9-1.4 m (6H); 1.1 d (3H)	4.7-4.4 m (111); 4.2 q (211); 3.6-2.8 m (611); 1.9-1.4 m (811); 1.3 t (311); 1.0 m (911)	7.2 s (5H); 4.7-4.4 m (1H); 3.6-2.8 m (6H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9-1.4 m (8H);	1
	అ్జ	CH2C6H5	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	σι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> μ <sub>S</sub>	cu <sub>2</sub> ຕ <sub>່2</sub> ເ <sub>ປິ່ງ</sub>	012-012 (S)	di <sup>3</sup>	a <sub>2</sub> -a <sub>13</sub>	CH2-CH2-C <sub>6</sub> H5	
	ν. - —	×	×	×	Ħ		×	g g	×	
THE THE		ະ ຮົ	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>s</sub>	C3H7.	. E	a,	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	α(α <sub>13</sub> ) <sub>2</sub>	
		ar(ch <sub>3</sub> ) ch <sub>2</sub> -ch <sub>2</sub>	a12-a1(a13)-a12	CH2-CH(C6H5)-CH2	анс <sub>6</sub> н <sub>5</sub> -а1 <sub>2</sub> -а́4 <sub>2</sub>	(۵۵) ۴	(2,5)	(012)4	(Gt <sub>2</sub> ) 4	
·	•	_K #	#	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	Ħ	Ξ	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>=</b>	:
	,	H H	=	=	×	<b>#</b>	<b>H</b>	×	, <b>=</b> .	
	-	E -	-	-	<del>-</del>	-	-		<del>-</del>	
	 - : . }	68	06	. 91		. 93	94	95	96	

moo A

	·								
		7.4-6.8 m (Sii); 4.7-4.4 m (1ii); 3.6-2.8 m (7ii); 2.8-2.0 m (Zii); 1.9- 1.4 m (6ii); 1.0 t (3ii)	7.6 d (111) r 6.7 d(111) r 4.7-4.4 m (111) 3.6-2.8 m (711) r 2.8-2.0 m (211) r 1.9- 1.4 m (811) r 1.0 t (311)	7.3 s (311); 5.8 m (111); 4.9-4.3 m (511); 4.2 q (411); 3.6-2.8 m (511); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.5 m (611)	7.3-6.6 m (311), 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.8 m (711); 4.0 a (311); 2.8-2.0 m (24)	7.4 s (1H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 y (2H) 3.8-2.3 m (6H); 2.3 s (3H); 2.1 s (3H) 2.8-2.0 m (2H); 1.9-1.4 m (8H); 1.3 c (3H); 1.0 d (3H)	7.46.8 m (911); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.8 m (511); 2.2 s (31); 2.8-2.0 m (30); 1.9-1.4 m (611)	4.7-4.3 m (1H); 4.2 3 (ZI); 3.8-2.8 m (6H); 1.9-1.3 m (14H); 1.3 t (3H); 1.0d (3H)	
	, y	. Sign	ar <sub>2</sub> ar <sub>2</sub> Ar	a12-a12-c,113-2.6-c12	012-012-06113-(2-2-0013-4	012-012 [1]	C13-C115 -C115	ar <sub>3</sub>	
) x ( ) x (	r <sub>X</sub>	<b>=</b>		m	<b>x</b>	B	· =	Marka	
EX 23	4π	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> -aı-aı <sub>2</sub>	GI <sub>2</sub> -C <del>E</del> GH	ai <sub>2</sub> -ai <sub>3</sub>	a a	<b>γ</b>	
	к — к	(αι2)4	(Ci <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ),4	(C12) 4	(CH <sub>2</sub> ) 4	(012)4	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> .	
	- A		Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	×	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
	_¤	<b>=</b>	Ξ	<b>z</b> .	#	=	=	<b>z</b>	
_	c		-	-	_	-	-	-	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		97	98	66	100	101	102	103	<del></del>

		7.5 s (1H); 7.1 s (5H); 4.7-4.3 m (1H) 3.8-2.8 m (7H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9- 1.4 m (8H); 1.0 t (3H)	7.2 s (511); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.9 m (711); 2.8-2.0 m (215); 1.9-1.4 m (1011); 1.0 t (311)	7.2 s (511); 4.9-4.2 m (211); 3.8-2.9 m (211); 2.8-2.0 m (211); 2.2 s (311); 1.9-1.5 m (811)	7.2-6.8 m (411); 4.9-4.2 m (211); 3.8- 2.9 m (411); 2.8-2.0 m (211); 2.0-1.5 m (811); 1.0 t (311)	6.9-6.2 m (311); 4.9-4.2 m (21); 4.2 q (21); 4.0 s (611); 3.8-2.9 m (311); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (811); 1.0 d (611); 1.3 t (311)	7.2 g (511); 4.9-4.2 m (611); 4.2 g (211) 5.8 m (111); 2.8-2.1 m (211); 1.9-1.4 m (811); 1.3 t (311)	7.2 s (5II); 4.7-4.3 m (1II); 3.8-2.8 m (5II); 2.8-2.0 m (2H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (10II)	7.2 8 (4H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 g (2H) 3.8-2.8 m (7H); 2.2 s (3H); 2.8-2.0 m (2H); 1.9-1.4 m (10H); 1.3 t (3H) 1.1 t (3H)	
$ \begin{array}{c} \cos^{1} \\ \left( \prod_{k'} N^{-} (GiR^{5}) \prod_{m'} Gi^{-}R^{6} \right) \\ \left( \prod_{k'} N^{-} GiR^{5} \prod_{m'} Gi^{-}R^{6} \right) \end{array} $	R6	a12a12 4 rd - 645	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>4</sub> ,5	αί <sub>2</sub> αί <sub>2</sub> ς, ίι <sub>5</sub>	a12-C12-C644-4-F	a12-a12-c <sub>6</sub> 113-(0013)2-3.4	a12-a12-c <sub>6</sub> 115	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>e</sub> ıı <sub>5</sub>	CH2-CH2-C6H4-2-CH3	
oon <sup>1</sup>	RS	ĸ	¤.	i .	. 1	1	ı.,	×	#	
E R CH	R.	$C_2^{H_5}$	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	g.	s <sub>IZ</sub>	aı(aı <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-a12-a1=a12	Б	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .	
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(042)4	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	
		H	· ==	×	#	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> n <sub>s</sub>	#	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	
		×	## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ##	×	<b>=</b>	æ	#	<b>=</b>	<b>=</b> .	
		-	-	•	0	0	0	<u>-</u>	-	
•		104	105	106	107	.108	109	110		

e i gazza mango en apere

. अहा सम्बद्धाः

វុទិននុំស្គាល់ ខេត្តប

o wa gil

		7.1-6.5 m (3!!); 4.7-4.3 m (1H); 3.8-2.8 m (6!!); 4.0 n (3!!); 2.8-2.0 m (2!!); 1.9-1.4 :- '10!!); 1.1 d (6!!);	7.2 s (511); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.8 m; (611); 4.2q (211); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (16H); 1.3 £ (31)	7.2 8 (511), 4.7-4.4 m (111); 3.8-2.8 m (611); 2.8-2.0 m (211); 1.9-1.4 m (181)	8.6-7.2 m (4H); 5.8-5.4 m (2H); 4.9-4.2 m (5H); 3.8-2.9 m (5H); 2.8-2.1 m (2H); 1.9-1.4 m + s (13H)	7.2 s (5H); 4.7-4.4 m (1H); 4.2 q (2H) 3.8-3.1 m (7H); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (1HI); 1.1 d (6H)	4.7-4.4 m (1H); 3.8-3.1 m (4H); 2.2 g (3H); 1.9-1.4 m (14H); 1.0 d + t. (3H);	4.7-4.4 m (111); 3.8-3.1 m (711); 1.9-	7.4-6.8 m (5H); 4.7-4.4 m (HI); 4.2 q (2H); 3.8-3.0 m (8H); 1.9-1.4 m (8H); 1.3 t (3H); 1.1 d (6H)	· · ·	
σοπ <sup>1</sup> — N-(αιπ <sup>5</sup> <sub>h</sub> -αι-π <sup>6</sup> [ι <sup>4</sup> σοπ <sup>1</sup> σοπ <sup>1</sup>	. <sub>B</sub> e	$c_{1_{2}}-c_{1_{1}}-c_{6_{11_{3}}}-c_{1_{2}}-c_{1_{3}}$	012-012-0 <sub>6</sub> 115	a12-a12-c645	CII2-CII2-CO	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 115	<u>n-</u> C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	$\alpha_2$ - $\alpha_1$ - $\alpha_1(\alpha_1)_2$	CH <sub>2</sub> -50 <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>		
Laga Name of the contract of t	RS	Ħ	<b>=</b>	×	=	=	g.	=	<b>22</b>		
Ca Cay	n4	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>\rangle</b> .	7	al <sub>2</sub> -al-al-al <sub>3</sub>	a <sub>2</sub> -a <sub>1</sub> (a <sub>1<sub>3</sub>)<sub>2</sub></sub>	al,	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		<del></del>
	п — п	(a1 <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(a <sub>12</sub> ) <sub>5</sub>	(CI <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(a <sub>1</sub> <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(a12)5	( <sup>CI</sup> <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	<i>-</i>	
	۳.	z;	C <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	=	I	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	Ħ	<b>=</b> ;	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
	-K	×	<b>#</b>	Ξ.	#	#	×	=	<b>=</b>		
	- c	- <del>N</del>	<del>-</del>	<del>-</del>	-	-	-	-		-	<del></del>
		112	113	114	115	116	11	118	<u> </u>		0

. एष . अहिंदू

9.:::72

.

::----::

· · · · · · · · · · · · · · · · · ·		7.3-6.9 m (8!!) 1 4.7-4.2 m (3!!); 3.5-2.9 m (3!!) 1 2.8-2.3 m (4!!) 1 1.9-1.4 m (2!!) 1 2.2 s (3!!)	7.3-6.9 m (8ii) y 4.7-4.3 m (3ii) y 4.2.1 (2ii) y 3.5-2.9 m (3ii) y 2.8-2.3 m (4ii); 1.9-1.4 m (2ii) y 2.2 s (3ii) y 1.2 t (3ii)	7.2-6.5 m (811) 1 4.7-4.3 m (311) 1 3.8- 2.9 m (511) 1 4.0 s (311) 1 2.8-2.3 m (411) 1.9-1.4 m (211) 1.1 t (311)	7,2-6.5 m (8!!); 4.7-4.3 m (3!!); 4.2 'q (2!); 3.8-2.9 m (5!!); 4.0 s (3!!); 2.8-2.3 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.3 t (3!!); 1.1 t (3!!)	7.2-6.8 m (8H); 4.7-4.3 m (3H); 4.0- 2.9 m (4H); 2.8-2.3 m (4H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (2H); 1.0 d (6H)	7.2-6.8 m (8!!); 4.7-4.3 m (3!!); 4.24 (2!); 4.0-2.9 m (4!!); 2.8-2.3 m (4!!); 2.3 s (3!!);1.9-1.4 m (2!!); 1.3 t (3!!); 1.0 d (6!!)	7.2 s (4H) 15.8 m (1H) 15.0-4.3 m (7H) 13.5-2.9 m (3H) 12.8-2.3 m (2H) 11.9-1.4 m (5H) 11.0 d (6H)		_ :
	a <sup>R</sup> G.	01201208114-4-F	01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub> C <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -4-F	$a_1^2a_2^2-c_6^{4}a_4^{-4}-\alpha a_{1_3}$	a12a12-c6114-4-0a13	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>614</sub> -2-αι <sub>3</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ıı <sub>4</sub> -2-aı <sub>3</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -aı(aı <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		:
- mon	R <sup>5</sup>	=	=	×	×	 #	<b>x</b>	Ħ		•
LR ZR	RA	<b>6</b>	r E	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	GH (CH <sub>3</sub> ).2	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a12-a1-a12		
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>			e e			's			:
٠	ו"ו	<b>=</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>z</b>	c <sub>z</sub> 4 <sub>s</sub>	<b>=</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>=</b> .		
•	-K	*	<b>z</b>	<b>Z</b>	Ħ	# .	<b>=</b>	<b>x</b>	· .	
	c	-	-	-	. <del>-</del>		<del>-</del>	-		
•	·	120	121	122	123	124	125	126		

. Teber

			7.2 s (4H); 4.7-4.3 m (3H); 3.5-2.9 m (3H); 2.8-2.3 m (2H); 2.3 s (3H); 1.1 d (6H)	7.3-6.9 m (911); 4.7-4.3 m (311); 3.5- 2.9 m (611); 1.1-0.6 m (411)	7.2-6.4 m (811); 4.7-4.3 m (311); 3.5- 2.9 m (511); 2.9 s (611); 2.8-2.3 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.1 t (31)	7.6-7.0 m (811); 4.7-4.3 m (3H); 4.2q (211); 3.8-2.9 m (5H); 2.8-2.3 m (4H); 1.9-1.4 m (6H); 1.3 t (3H); 1.0 t (3H)	8.6-7.2 m (8il); 4.7-4.3 m (3il); 3.8-2.9 m (5il); 2.8-2.3 m (4il); 1.9-1.4 m (4il); 1.0 t (3il)	7.3-6.8 m (811); 4.7-4.3 m (311); 3.5- 2.9 m (311); 2.3 s (311); 2.8-2.3 m (411); 1.9-1.4 m (211)	8.0 s (111); 7.2 s (411); 4.7-4.3 m (310 4.0-2.9 m (411); 2.9-2.3 m (411); 3.9 s; (311); 1.9-1.2 m (811)	7.2-6.2 m (711) 1 5.0 s (211) 1 4.7-4.3 mi (311); 4.2 q (211) 1 3.9-2.9 m (511) 1 . 2.9-2.3 m (411) 1 1.9-1.4 m (211) 1 1.3 t (311)	·
	$-\frac{N-(GIR^5)}{R^4}$ $-GI-R^6$	, R <sup>6</sup>	ar <sub>3</sub>	a12-5-c6115	$\alpha_{12}^{-\alpha_{12}}$	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6113</sub> -3-av	012-012 ( )	۵۱2-۵۱ <sub>2 ا ا</sub> ا	arz-arz N con3	αί <sub>2</sub> -αί <sub>2</sub> -ς <sub>ε</sub> <sup>μ</sup> , (ααί <sub>2</sub> 0)-3.4	
/ EAS	N - (Gu	z <sup>R</sup>	=	<b>=</b> ,	×	. a			*	<b>a</b> .	
E.W.	787	₽ <sup>™</sup>	g.	Υ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n-C <sub>4</sub> 11 <sub>9</sub>	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -aı <sub>3</sub>	al <sub>3</sub>	$\Diamond$	c <sub>z</sub> H <sub>s</sub>	
	•••	. R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>		<b>*</b>	•	•				•	
		, R.1'	# H	=	***	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	×	×	<b>x</b>	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	
		_~	H	_ ==	=	==	Ħ	×	<b>=</b> .	Ħ.	•
			-	-	_	-	-	_		-	•
•	·- · <del></del> -		127	128	: 129	130	131	132	133	134	

		7.2-6.7 m (13H); 4.7-4.3 m (3H); 4.0-2.9 m (2H); 2.9-2.3 m (2H); 2.4 s (3H); 1.9-1.4 m (2H); 1.1 d (3H)	7.2 s (9H); 4.7-4.3 m (4H); 2.9-2.3 m (4H); 2.3 s (3H);1.9-1.4 m (2H)	7.2 s (9H), 4.7-4.3 m (4H), 4.2 g (2H) 2.9-2.3 m (4H); 2.3 s (3H) 1.9-1.4 m (2H), 1.3 t (3H)	7.3-6.9 m (011); 4.7-4.3 m (411); 4.2 q (211); 3.6-2.9 m (211); 2.9-2.3 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.3 t (311); 1.0 t (311)	7.3-6.8 m (711); 4.7-4.3 m (4H); 4.0-3.5 m (1L); 2.9-2.3 m (4L); 1.9-1.4 m (2H); 1.1 d (6H)	7.3-6.2 m (711); 4.7-4.3 m (4H); 4.2 y (21); 4.0-3.5 m (1H); 4.0 s (6H); . 2.9-2.3 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.3 t (3H); 1.1 d (6H)	7.2 s (8II), 5.8 m (1H), 5.0-4.2 m (6II) 2.9-2.3 m (4H), 2.2 s (3II), 1.9-1.4 m (2II)	7.2-6.6 m (711), 4.6-4.3 m (411),4.2 q (211), 4.0-3.5 m (111), 4.0 s (31), 2.9-2.3 m (411), 1.9-1.3 m (101), 1.3t. (311)
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	, <sub>3</sub> ,	α12-α12-c <sub>6</sub> 44-0-c <sub>6</sub> 115-4	a12-a12-c <sub>6</sub> H5	a12-a12-c <sub>6115</sub>	012-012-0614-1-F	αι <sup>2</sup> -αι <sup>2</sup>	α <sub>12</sub> -α <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> H <sub>3</sub> - (οα <sub>13</sub> ) <del>2</del> 3.4	GI <sub>2</sub> -CI <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> I <sub>4</sub> -2-CI <sub>3</sub>	cH₂cH₂-c <sub>6H5</sub> -2-c⊔-4-ccH₃
	R5	E	1	ı	1			1	ı
CR CR	Pa	Ē.	້	CII3	ر <sub>کال</sub> ج	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	αι(α <sub>13</sub> ) <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> -al-aı <sub>2</sub>	φ
	R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>		ε			t			2
• .	n1,		=	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	Ħ	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ	C <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>
	Ęĸ	æ	H	×	#	<b>=</b>	Ħ	×	<b>x</b> .
_		-	0	0	0	0	0	0	0
		135	136	1137	138	139	140	141	142

<b>-</b>		- <sub>T</sub>			2 - 4 .	0.	-5		8.	····	-
			(4H); (4H);	7.2-6.5 m (811); 4.7-4.3 m (311); 4.0 s (311); 3.5-2.9 m (311); 2.8- 2.3 m (411); 1.9-1.4 m (211); 2.2 s (311)	7.2-6.5 m (8II); 4.7-4.3 m (3II); 4.2 g (2H); 4.0 s (3II); 3.6-2.9 m (5II); 2.8-2.3 m (4II); 2.2 g (3II); 1.9-1.4 m (2II); 1.2 t (3II)	7.3-6.5 m (7H); 4.7-4.3 m (3H); 4.0 s (3H); 3.6-2.9 m (5H); 2.8-2.3 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.0 t (3H)	7.3-6.5 m (711); 4.7-4.3 m (711); 4.2c (211); 4.0 s (311); 4.0-2.9 m (411); 2.8-2.3 m (411); 2.2 s (311); 1.3 t (311); 1.0 d (611)	7.3-6.5 m (7H); 4.7-4.0 m (5II); 3.5-2.9 m (3II); 4.0 s (3II); 2.8-2.3 m (4II); 2.2 s (3II); 1.9-1.4 m (3II)	6.8-6.4 m (311); 4.7-4.3 m (3H); 3.8- 2.9 m (411); 4.0 s (3H); 2.8-2.3 m (2H); 1.9-1.4 m (6H); 1.0 d (15H)		
			(711) ; 4.7-4.3 m (411) ; (211) ; 2.9-2.3 in (411) ; (811) ; 1.0 t (311)	-4.3 m (311)	-4.3 m 3.6-2. E (3!!)	-4.3 m 5(1) 2.	-4.3 m -0-2.9 s (3ii)	-4.0 m s (3H) 1.9-1.	4.3 H		
	· -		(7H) ; 4.7-4.3 m (2H) ; 2.9-2.3 m (8H) ; 1.0 t (3H)	3.5-2.9 1.9-1.4	7. 4.7 (310); (010); (010)	2.9 m (211 1 m (211	(311) 4.7 (311) 1 4 (1) 1 2.2 (611)	1); 4.7 1); 4.0 3 (3H);	1), 4.7 1.0 s (1 1 m (61)		:
				5 m (81 (311); 1 (411); 1	5 m (81 ; 4.0 s ) m (41 ; 1.2 t	5 m (7) ; 3:6-2; 1.9-1.4	4.0 a	5 m (7) 9 m (3) 7 2.2	4 m (3i (4ii) ; 4 1.9-1.4		:
•			7.4-6.8 m 3.8-3.1 m 1.9-1.4 m	7.2-6. 4.0 s 2.3 m (3H)	7.2-6. q (2H) 2.8-2. m (2H)	7.3-6. s (311) (411);	7.3-6. (21), 2.8-2. (311);	7.3-6. 3.5-2. m (411)	6.8-6. 2.9 m (ZII) j		
			7					•		• .	
	٠		۵۱ <sub>2</sub> ۵۱ <sub>2</sub> -دراا <sub>3</sub> -2.6-11 <sub>2</sub>	10	50	-4-F	a1 <sub>2</sub> -a1 <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -2-a1 <sub>3</sub>	σι <sub>2</sub> -αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ιι <sub>4</sub> -4-αι <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		f
	; vo ==	, <sub>19</sub>	(2-C <sub>6</sub> (13)	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -c <sub>6115</sub>	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	۵۱ <sub>2</sub> ۵۱ <sub>2</sub> - درا <sub>14</sub> - ۱4 - ۱۶	312-C <sub>6</sub> 11	312-C <sub>6</sub> 11	a1,-c1,-c1 (c1,),		•
	- N-(GIR <sup>5</sup> )n-GI-R <sup>6</sup> R <sup>4</sup> (COR <sup>1</sup> )		<u>a</u> 2	αI <sub>2</sub> +	GI 2-1	OH <sub>2</sub> O	al <sub>2</sub> ±	OF 2+	g, 7		
	и- (СІМ <sup>5</sup> R <sup>4</sup>						•		•		<b>-</b>
- wood		25	ı	<b>범</b> .	보	<b>=</b>	=	· <b>=</b>	ត្ន		
LA	727	. PA	<u> </u>	g g		<u>μ</u> η ,	a(a <sub>1</sub> ) <sub>2</sub>	ī S	2 dl-di3	<b>.</b>	- <b>-</b> `
			շ <sub>վ</sub> ոց			C2115	ğ 	GH2-0EGI	025 D		
		R3	/ \	/\					· :		
		1					· ·	<b>t</b> .			•
		2 <sup>4</sup>		A. C.		•			_		
		<u>-</u> ~	æ.	#	c <sub>2</sub> I <sub>5</sub>	. =	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	Ħ	<b>=</b>		 :
	•		<b>=</b> .	=	<b>=</b>	=	<b>=</b>	×	<b>#</b> .		<del></del>
		5	0	<b>,-</b>	-	-	<del>-</del>	-	-		
			143	144	145	146	147	148	149		_
			-			•	••				

		7.3-6.5 m (7H); 4.7-4.3 m (3II); 3.8-2.9 m (4II); 4.0 s (3II); 2.8-2.3 m (4II); 1.9-1.4 m (2II); 1.1-0.6 m (4II)	8.0 B (111); 7.6-6.5 m (311); 4.7-4.3 m (311); 3.8-2.9 m (511); 4.0 B (311); 2.8-2.3 m (411); 1.2 t (311)	7.3-6.5 m (811); 4.7-4.3 m (311); 4.2.3 [211); 4.0 s (311); 3.8-2.9 m (511); 2.8-2.3 m (411); 2.2 s (311); 1.9-1.4, m (211); 1.3 t (311); 1.1 t (311)	7,3-6.5 m (8H); 4.7-4.3 m (3H); 4.0 g (3H); 4.0-2.9 m (4H); 2.8-2.3 m (4H); 1.1 d (6H)	7.3-6.5 m (Bil); 4.7-4.3 m (Bil); 4.2.1 (211;1.0 s (Bil); 3.7-2.7 m (Bil); 2.7-2.3 m (Zil); 1.9-1.4 m (Zil); 1.3 t (Zil)	7.8-6.5 m (611); 4.7-4.3 m (311); 4.0 s (311); 3.5-2.8 m (511); 2.7-2.3 m (21); 2.4 s (311)	7.2 s (5H); 4.7-4.3 m (1H); 3.5-2.9 m (5H); 2.8-2.4 m (2H); 2.3 s (3H); 1.9-1.3 m (14H)	<del></del>	
	R <sup>6</sup>	012-012-0611 4-4-01		a12-a12 (a13)	Ol <sub>2</sub> [[]	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> sc <sub>e</sub> ıı <sub>5</sub>	C112-18100006 <sup>11</sup> 5	01,212-C <sub>6</sub> 15		
- N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	7.5 1.5	=	Ħ	Ħ		•	. #	ш		
R <sub>B</sub> 2	. R4	4	C2 <sup>II</sup> 5	c <sub>2</sub> ll <sub>5</sub>	α(α <sub>13</sub> ) <sub>2</sub>	ğ	al <sub>3</sub>	al <sub>3</sub>		
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	and of the contract of the con	8					$\langle \cdot \rangle$		
·	-L <sup>R</sup>	×	X.	C2H5	Ħ	ديراء	## 	# 		
	<b>-</b> e	=	Ħ	<b>x</b>	==	<b>#</b>	=	#		
	c	-	<del>.</del>	_	<del></del>		<u>-</u>	<u>-</u>		
		150	151	152	153	154	155	156	• 	-

		7.2 8 (511) 7 4.7-4.3 m (111); 4.2 q (211) 7 3.5-2.9 m (511) 7 2.8-2.4 m (211) 7 (2.3 9 (311) 7 1.9-1.3 m (1411) 7 1.2 t (311)	7.3-6.9 m (4H); 4.7-4.3 m (1H); 3.8- 2.9 m (7H); 2.8-2.4 m (2H); 1.9-1.3	m (1411); 1.1 t (311) 7.3-6.9 m (441); 4.7-4.3 m (111); 4.2 q. (211); 3.8-2.9 m (711); 2.8-2.4 m (241) 1.9-1.3 m (1441); 1.3 t (311); 1.1 t (318)	6.9-6.4 m (4H); 4.7-4.3 m (1H); 3.8-2.9 m (7H); 4.0 s (3H); 2.8-2.4 m (2H); 1.9-1.3 m (14H); 1.1 t (3H)	6.9-6.4 m (4!!); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (2!); 4.0 s (3H); 3.8-2.9 m (7H); 2.0-2.4 m (2H); 1.9-1.3 m (14!!); 1.3t (3!!); 1.1 t (3H)	7.2 s (4H); 4.7-4.3 m (1H); 3.9-2.9 m (6H); 2.8-2.4 m (2H); 2.2 s (3H); 1.9-1.3 m (14H); 1.0 d (6H)	7.2.8 (411); 4.7-4.3 m (111); 4.2 q (2H); 3.9-2.9 m (6H); 2.8-2.4 m (211); 2.2 s (3H); 1.9-1.3 m (14H); 1.2 t (311); 1.0 d (611)	
	. <sub>9</sub> 24	012012-C <sub>6</sub> 115	C12C12-C6H4-4-F	CH2CH2-C <sub>6</sub> H4-4-F	a12-c12-c6H4-1-ca13	G12-C114-4-0213	aı <sub>2</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -2-a1: <sub>3</sub>	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 4 <sub>4</sub> -2-a <sub>13</sub>	
N-(GU	7.5 T	×	æ		×		<b>#</b>	н	
HAZ HAZ	4	ë.	C2H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>s</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> .	<sup>2</sup> 11 <sup>2</sup> 2	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<del>,</del>
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	$\langle \rangle$	•	•		£ '		æ.	
٠	п,	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	×	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	æ	C2H5	. ,
	-¤	<b>=</b>	<b>=</b>	<b>#</b>	Ħ	=	n.	<b>=</b> .	
	ء	-		-	<b>-</b>	<b>+-</b>	<del>-</del>	-	
· •		1157	158	159		161	162	163	

•		5.8 m (1H), 5.0-4.2 m (5H); 3.9-2.8 m (5H); 1.9-1.2 m (27H)	4.7-4.3 m (1H); 3.5-2.9 m (5H); 2.4 s (3H); 1.9-1.3 m (14H); 0.9 t (3H)	7.2-6.8 m (511); 4.7-4.3 m (111); 3.8-2.9 m (811); 1.9-1.3 m (1811)	7.7-7.1 m (5ii); 4.7-4.3 m (1ii); 3.8-2.9 m (8ii); 1.9-1.3 m (12ii); 1.0 d + t (6ii)	U.1-7.4 m (311); 4.7-4.3 m (111); 4.2.4 (211); 3.8-2.9 m (711); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.3 m (1611); 2.3 g (311); 1.3 t (311); 0.9 t (311)	7.5-6.7 m (2H); 4.7-4.3 m (HI); 3.9-2.9 m (4H); 3.7 s (3H); 2.8-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (14H); 2.3 s (3H); 1.0 d (3H)	7.4-7.0 m (911) 1 4.7-4.3 m (111) 1 4.2 i, 1 (211); 3.8-2.9 m (711) 1 2.8-2.4 m (211) 1 1.9-1.4 m (12H) 1 1.3 t (3H) 11.0 t (3H)	
-	п <sup>6</sup>	$a_{12}$ - $a_{12}$ - $H$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	σ1 <sub>2</sub> sος,11 <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> ινιοος <sub>είις</sub>	α12-α12-C <sub>6</sub> 113-2-402-4-41100013	ar <sub>2</sub> ar <sub>2</sub> K	a12c6114-c6115	
	RS	Ħ	H	=	Ö.		ភ្ជ	×	
	. R4	a12-a1-a12	មិ	$\Diamond$	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	ຮົ	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	·
	R <sub>3</sub>				•	·			
	R2	$\langle \rangle$		<b>.</b>			ε .	* <u>-</u> .	
	_ <sup>1</sup>	:::	æ	E	z	ديري	#	C2H5	
	L <sup>R</sup>	æ	×	=	=	=	at .	<b>=</b> .	
	c	-	<del>-</del>	-	-	-	-	-	
		164	165	166	167	168	169	170	

 $\frac{n^3}{n^2} \underbrace{\cos n^1}_{N^-(GIM^5)_{\Lambda^-GI^-R^6}}$ 

r saddadaaa

, -

, ,, , 143-74.

		6.9-6.2 m (311), 4.7-4.3 m (111); 4.0 s (611); 3.8-2.9 m (411); 2.8-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (1411); 2.3 s (311); 1.0 d (311)	8.0 s (11!); 7.6-6.8 m (5!!); 4.7-4.3 m (1!!); 3.8-2.9 m (7!!); 2.8-2.4 m (2!!); 1.9-1.4 m (12!!); 1.1 t (3!!)	7.6-7.0 m (5H) 1 4.7-4.3 m (1H) 1 3.8-2.7 m (6H) 1 1.9-1.4 m (12I) 1 1.0-0.6 m (4H)	7.2 8 (511) 1 4.7-4.3 m (211); 3.8-2.9 m (211); 2.6-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1411); 2.4 s (311)	7.2.8 (511), 4.7-4.3 m (211), 4.2 4 (211) 3.8-2.9 m (211), 2.8-2.4 m (211), 1.9- 1.4 m (1411), 2.4 s (311), 1.3 t (311),	7.4-6.9 m (4!!); 4.7-4.3 m (2!!); 3.8-2.9 m (4!!); 2.8-2.4 m (2!!); 1.9-1.4 m	(14H); 1.0 t (3H) 7.4-6.8 m (3H); 4.7-4.3 m (2H); 3.9-3.0 m (3H); 4.2 q (2H); 2.8-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (14H); 1.3 t (3H); 3.0 d (6H)		
σοπ <sup>1</sup> -(αιπ <sup>5</sup> ): -αι-π <sup>6</sup> - κ <sup>4</sup> σοσπ <sup>1</sup>	R <sup>6</sup>	αι <sub>2</sub> -αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ιι <sub>3</sub> -(ααι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -2.5		a12-502-c <sub>6</sub> 115	۵۱ <sub>2</sub> ۵۱ <sub>2</sub> ۵ <sub>8</sub> ۱۱ <sub>6</sub>	ຕາ <sub>2</sub> ຕາ <sub>2</sub> ເ <sub>ຄາ5</sub>	0120126114-4-F	CH2CH2 (S)		
	<sub>7</sub> 5	້ .	Ħ	= .	1		1	ı		•
H2 2H	R <sup>4</sup>	a <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Υ.	QI <sup>3</sup>	E.	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	·	
	п <sup>2</sup> — п <sup>3</sup>	$\langle \rangle$	· .		•		<b>s</b>	•		
		X.	I	=	=	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	×	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	*****	•
	-«	<b>=</b>	×	<b>=</b>	=	=	=	æ		
. –	-	<del>-</del>	72 1	73 1	174 0	75 0	0	0 .   12		·

		6.9-6.2 m (311); 5.8 m (111); 4.9-4.1 m (611); 3.7-3.0 m (211); 4.0 s (611); 2.8-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1411)	7.2 s (4H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 g (2H); 3.8-2.9 m (3H); 2.8-2.4 m (2H); 2.2 s (3H); 1.9-1.4 m (22H); 1.3 t (3H)	7.4-6.9 m (311);4.7-4.3 m (111); 3.8-2.9 m (411); 2.8-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1611); 1.0 t (311)	7.2-6.5 m (9H) 1 4.9 t (1H) 1 3.8-3.0 m (3H); 2.9-2.4 m (4H) 1 2.4 s (3H) 1	7.2-6.5 m (9H), 4.9 t (1H), 4.2 q (2H) 3.8-3.0 m (3H), 2.9-2.4 m (4H), 2.4 s (3H), 1.9-1.4 m (2H), 1.2 t (3H)	7.2-6.5 m (8H); 4.9 t (1H); 3.8-3.0 m! (5H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H)	7.2-6.5 m (8H); 4.9 t (1H); 3.8-3.0 m; (5H); 4.2q (2H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H);	7.2-6.5 m (9H); 4.9 t (1H); 3.8-3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.1 t (3H)
	94	۵۱ <sub>2</sub> ۵۱ <sub>2</sub> -درا۱ <sub>3</sub> (۱۵۱ <sub>3) 2</sub> -3.4	aı2-aı2-c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -2-aı3	CH2-CH2-C6H3-2.6-CL2	cH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> C <sub>H</sub> 5	a12-a12-c6115	a12-a12-c6114-4-F.	CH2-CH2-C6H4-4-F	۵۱ <sub>2</sub> -۵۱ <sub>5</sub>
N - N - (OI)	R <sub>S</sub>	1	1	ı	<b>::</b>	 #	Ħ	<b>x</b>	=
H <sub>2</sub>	*a	מי2-מוּ-מי	P	n-C <sub>3</sub> ll <sub>7</sub>	້ຄື	້ ຄື	$c_{2}^{H_{5}}$	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	CZHS I
	R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>	$\Leftrightarrow$		. (	<u> </u>		<b>s</b>		•
• ,	, R.	<b>*</b> **	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	×	×	c <sub>7</sub> H <sub>5</sub>	<b>x</b>	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	. m.
•	, E	<b>=</b> .	*	×	×	#	Ħ	= .	<b>=</b> .
	r.	0	0	0	-	-	-		-
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		178	179	180	181	182	183	184	181

		7.2-6.5 m (911); 4.9 t (1H); 3.8-3.0 m (511); 4.2q (2H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.3 t (3H); 1.1 t (3H)	7.2-6.4 m (811), 4.9 t (111); 4.0 s (311) 3.8-3.0 m (511); 2.9-2.4 m (411); 1.9- 1.4 m (211); 1.1 t (311)	7.2-6.4 m (811) 1 4.9 t (111) 1 4.2 g (211) 4.0 s (311); 3.6-3.0 m (511) 1 2.9-2.4 m (411) 1 1.9-1.4 m (211) 1 1.3 t (311) 1.11 t (311)	7.2-6.5 m (811); 4.9 t (111); 3.8-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (411); 2.2 s (311);	7.2-6.5 m (811); 4.9 t (111); 3.8-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (41); 2.2 s (311); 4.0 q (211); 1.9-1.4 m (21); 1.2 t (311); 1.0 d (611)	7.2-6.5 m (411); 4.9 t(1H); 3.8-3.0 m (5H); 2.9-2.6 m (2H); 1.9-1.4 m (5H); 1.0 t (2H)	7.2-6.5 m (4!!)		
οορκ <sup>1</sup> 	RG	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	a1 <sub>2</sub> -a1 <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -0a1 <sub>3</sub> -4	a12-a12-c614-0a13-4	a12-a12-c614-2-a13	CH2-CH2-C6H4-2-CL3	a <sub>1</sub> -a <sub>1</sub> -a <sub>1</sub> <sub>3</sub>	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -a1(a1 <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
	28	=	×	<b>z</b> .	×	#	=	ğ		
74 74 Y		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	SIZ .	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a!(a! <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> -csaı	aı <sub>2</sub> -aı-aı <sub>2</sub>	•	
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>		r.		•	•	E	E _		
	я1,	c <sub>Z</sub> II <sub>S</sub>	-	C2H5	×	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	±	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	· ·	
	٦,	=	=	×	m	×.	Ħ	<b>z</b> .	•	
	<u>د</u>	E -	-	-	<del>-</del>	-	-		_	
		, 186	187	<u> </u>	189	190	191	192		

		7.3-6.5 m (9H); 4.9 t (1H); 3.5-3.0 m <sup>1</sup> (4H); 2.9-2.4 m (4H); 1.0-0.6 m (4H)	7.2-6.4 m (911), 4.9 t (111); 4.2 4 (21) 3.9-3.0 m (611); 3.0-2.6 m (211); 1.9- 1.4 m (211); 1.2 t (311), 1.0 d (611)	8.0.9 (111); 7.5-6.5 m (911); 4.9 t (111); 4.0-3.0 m (311); 3.0-2.6 m (411); 2.4 s (311)	8.0 s (111); 7.5-6.5 m (911); 4.9 t (114) 4.2 q (211); 3.9-2.9 m (5H); 3.0-2.6 m (4H); 1.1 t (3H)	8.6-6.5 m (8H) 14.9 t (1H); 3.9-2.9 m (5H); 2.9-2.5 m (4H); 1.9-1.4 (2H); 1.1 t (3H)	7.2-6.5 m (911); 4.9 t (111); 3.9-2.9 m (511); 2.9-2.5 m (411); 1.9-1.4 m (411); 1.1 t (311)	7 2-6.5 m (911); 4.9 t (111); 3.9-2.9 m' (511); 2.9-2.5 m (411); 1.1 t (311)	7.2-6.5 m (911) 1 4.9 t (111) 1 3.9-2.9 m (311) 1 2.9-2.5 m (411) 1 1.9-1.4 m (211) 1.0 d + t (911)	
			•							•
οονι <sup>1</sup> N-(σιπ <sup>5</sup> ) n-σι-π <sup>6</sup>   <sub>1</sub> 4 οοονι 1	, 9 <sup>8</sup>	511 <sup>2</sup> 25 <sup>2</sup> 110	$a_{1_{2}}a_{1_{2}}\infty_{6}H_{5}$		200	αι <sup>2</sup> -αι <sup>2</sup> -[	$\alpha_2\alpha_2\alpha_2c_6ll_5$	a126115	a <sub>1</sub> a <sub>1</sub> 2c <sub>l</sub> 1 <sub>5</sub>	
man - N - Gam	R5.	n	=	×	·=	. ·	<b>H</b>	Ħ	ğ.	· .
H2 H2	₽ <sup>4</sup>	7	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ai <sub>3</sub>	· c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	$c_{Z}^{H_{S}}$	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	.π <sub>3</sub>				•					
	R <sup>2</sup>		<b>*</b>	F	<b>t</b> .	• .	<b>.</b>		z	•
	- <sub>-</sub> ¤	×	C2115	=	$c_{Z}^{H_{S}}$	==	<b>=</b>	×	zd.	·
	г. -	×		×	<b>=</b>	æ	<b>=</b>	<b>=</b>	<b>z</b> .	
	۔	-	-	-	<del>-</del>	-	<del></del>	<del>-</del>	<del>-</del>	<del></del>
		193	194	19.5	196	197	198	199	200	

ويعادي والمجار

•

			7.2-6.5 m (911) 1 4.9-4.4 m (21) 1 4.2 q, (21) 1 2.9-2.5 m (411) 1 2.4 m (311)	7.2-6.5 m (911); 1.2 t (311) 7.2-6.5 m (911); 4.9-4.4 m (2H); 2.9- 2.5 m (4H); 2.4 s (3H); 1.9-1.4 m (2h)	7.2-6.5 m (8!1) 1 4.9-4.4 m (2!) ; 3.8-3.1 m (2!) ; 4.2 q (2!) ; 2.9-2.5 m	(4H) 1 1.9-1.4 m (2H) 1 1.2 t (3H) 1 1.0 t (3H)	7.2-6.5 m (811) 1 4.9-4.4 m (211) 1 3.8-3.1 m (211) 1 2.9-2.5 m (411) 1 9-1 4 m (211) 1 1 9-1	7.2-6.3 m (8ii); 4.9-4.4 m (2ii); (4.0-3.6 m (1ii); 4.2 q (2ii); 4.0 g	(3H); 2.9-2.5 m (4H); r.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H); 1.0 d (6H) 7 2-6 2 - 20H	(311) 4.0–3.6 m (111); 2.9–2.5 m (411); 1.9–1.4 m (2H); 1.0 d (6H)	7.2-6.2 m (71!); 5.8 m (1!!); 5.0 s (2!) 4.9-4.0 m (6!!); 2.9-2.5 m (2!!); 1.9-	
		n <sup>6</sup>	012 <sup>G1</sup> 2 <sup>C</sup> 6 <sup>11</sup> 5	a12012C6115	012012-C6114-4-F		C12-C12-C6114-4-F	012012-C <sub>6</sub> 114-4-0013	GI,GH,C.H,-4-031.	7 7 9 4 3	Gi <sub>2</sub> Ci <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> ii <sub>3</sub> (CCi <sub>2</sub> 0) -3.4	
- MOON - N		п5	1	1	1				. 1		ı	
EK 24		R4	ຣີ	CII3	$c_2^{II_5}$	;		CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	į	ë ë ë	<del></del> '
·		R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>		•	£	·		E	•	*	·	:
	;	α.	$c_{Z}^{H_{S}}$	æ	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	: : : : : : : : : : : : : : : : : : :	:	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	# #	, .		 <del></del>
	-	ĸ	<b>=</b>		<b>=</b>	· =	·	<b>=</b>	Ħ	Ħ		
	<b>-</b> -	-	0		<b>-</b>	•		0	•	0		
	· · ·	. ]	201	;202   	203	204		. 205	206	207		

			7.2 8 (511); 4.8-4.4 m (111); 3.9-3.0 m (811); 3.2 8 (311); 2.9-2.5 m (211); 1.9-1.4 m (1211); 1.1 t (311)	7.2 s (511); 4.8-4.4 m (111); 4.2 q (211); 3.2s (3H); 3.9-3.0 m (611); 2.9-2.5 m (211); 1.9-1.4 m (12H); 1.3 t (311); 1.1 t (3H)	7.4-6.9 m (4!1) 1 4.7-4.4 m (1!1) 1 3.9- 3.0 m (6!1) 1 3.2 s (3!1) 1 2.9-2.5 m (2!1) 2.3 s (3!1) 1 1.9-1.4 m (12!1)	7.4-6.9 m (4!!) ; 4.7-4.4 m (1H); 3.9-3.0 m (6H); 3.2 s (3!!); 4.2 g (2i!); 2.9-2.5 m (2i!); 2.3 s (3!!); 1.9-1.4 m (12i!); 1.2 t (3!!)	7.0-6.5 m (4!!) t 4.7-4.4 m (1!!); 3.9 s (3!!); 3.9-3.0 m (8!!); 3.2 s (3!!); 2.9-2.5 m (2!!); 1.9-1.4 m (12!!); 1.0 t (3!!)	7,2-6,9 m (311); 4.7-4,4 m (111); 4,0-3,1 m (711); 4,2 q (211); 3,2 s (311); 2,9-2,5 m (211); 1,9-1,4 m (1211) 1,2 t (311); 1,0 d (611);	7.8-7.3 m (5H); 4.7-4.4 m (1H); 3.9-3.0 m (9H); 3.2 s (3H); 1.9-1.4 m (10H); 1.0 d (6H)
σοκ <sup>1</sup> N-(αικ <sup>5</sup> ),αι-κ <sup>6</sup> κ <sup>4</sup> σοκ <sup>1</sup> ,		п6	042-042-0 <sub>6</sub> 45	a12-a12-c <sub>6</sub> 115	CH2-Ch14-4-F	CH2-CH4-4-F	a12-a12-c <sub>6</sub> 11,-2-aa13	a12-a12-c6113-2.6-c12	CH <sub>2</sub> N™CC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>
		28	×	×	×	<b>=</b>	#	H	##
HZ HZ		₽4	C2 <sup>H</sup> 5	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	Gi <sup>3</sup>	ğ,	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	α(α <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
		n <sup>2</sup> - n <sup>3</sup>	G of G	•	•				
		R1.		c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	×	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>#</b>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>11</b>
		R <sup>1</sup> .		=	Ħ	z.	<b>z</b>	<b>H</b> .	<b>=</b>
			-	-	<u> </u>	· <del>-</del> .	-	-	<del>-</del> .
	_		208	503	210	211	212	2,13	214

		4.7-4.4 m (111) 1 4.0-3.0 m (911) 1 3.2 a (311) 2.4 s (311) 1.9-1.4 m	(611) (6	1.2 t (311); 1.0 t (317) 8.0 s (111); 7.6-6.6 m (5H); 5.8 m (111); 5.0 m (5H); 4.7-4.4 m (3H);	3.9-3.0 m (611); 2.9-2.4 m (211); 3.2 g (311); 1.9-1.4 m (10t) 7.6-7.0 m (St); 4.7-4.4 m (111);	(161) 3.2 s (31); 1.9-1.4 m (161) 7.2-6.5 m (51); 4.7-4.0 m (31);	3.6-2.9 m (611); 2.9-2.6 m (211); 3.2 s (311); 1.9-1.4 m (11H) 7.2 s (511); 4.7-4.0 m (311); 4.2 y (2H) 3.8-2.9 m (611); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.3 m + s (1711); 1.2 t (311)		
000R <sup>1</sup> 	, <sub>9</sub> ,	Ci <sub>2</sub> Mccci <sub>3</sub>	αl <sub>2</sub> ⟨II⟩	\$\frac{1}{2} \frac{1}{2} \frac	cH <sub>2</sub> soc <sub>H</sub> s	CI2NIC,H5	ຓູ໘ຊິລາ <sub>ຂ</sub> ູຍ		
)_2	R5	н		=	=	. #	Ħ		<del></del>
, R2 R3	٠ ٩	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	012-01-01	$\Diamond$	-di <sub>2</sub> -a-di	מן, יכבר-מו		<del></del>
	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	Section 1	ŧ		ŧ	E	•	<u></u>	:
		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	=	<b>x</b> .	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
	L <sup>R</sup>	<b>=</b>	=	= ·	=		<b>=</b>		
	<u> </u>		. <del>-</del>	<b>-</b>	-	-	<b>-</b>	<del></del>	<del></del>
		215	-212		218	219	220		<del></del> .

	, -							<u>-</u>
:		7.2-6.3 m (8H); 4.9 t (1H); 3.9 s (3H); 3.9-3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.1 t (3H)	7.2-6.3 m (811); 4.9 t (111); 4.2 q (211) 3.9 s (311); 3.9-3.0 m (511); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.2-6.3 m (7H), 4.9 t (1H), 3.9 s (3H), 3.9-3.0 m (4H), 2.9-2.4 m (4H), 1.9-1.4 m (2H), 1.0 d (6H)	7.2-6.3 m (711); 4.9 t (111); 4.2 q (21); 3.9 s (311); 3.9-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.3 t (311); 1.0 d (611);	7.3-6.5 m (6ii); 4.9 t (1H); 3.9 s (3ii); 3.9-3.0 m (2ii); 2.4 s (3H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.0 d (3H)	7.3-6.3 m (6H), 4.9 t (1H); 3.9 s (3H) 3.9-3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9- 1.4 m (2H); 1.2 t (3H)	7.3-6.3 m (7H); 4.9 t (1H); 3.9 g (3H) 3.9-3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (4H); 2.2 g (3H); 1.9-1.4 m (4H); 1.0 t (3H)
	R	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>e</sub> u <sub>5</sub>	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 4 <sub>5</sub>	C12C12C614-4-F	CH2CH2-C6H4-4-F	а <sub>2</sub> а <sub>2</sub> -Ç	a12-a12-c <sub>6113</sub> -2.6-c1 <sub>2</sub>	α <sub>2</sub> -α <sub>12</sub> -c <sub>614</sub> -2-α <sub>13</sub>
<i>u</i>	R.	<b>×</b>	<b>*</b>	II.	H	ŗ,	=	<b>.</b>
•		C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a(a <sub>1</sub> ,3,2	g.	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	01,20,2013
	п — п	ر الله الله الله الله الله الله الله الل		•.	•	•		•
-	ĸ	ж	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	×	c <sub>z</sub> <sup>H</sup> s	· ##	<b>=</b>	×
•	~	I		<b>=</b>	H	×	<b>=</b> .	<b></b>
	=		<del>-</del>	-	<u></u> .	-	-	-
		221	222		224	225	226	227

era varieta i

		7.4-6.1 m (611); 5.8 m (111); 5.0-4.3 m (511); 3.9 s (911); 3.9-3.0 m (31); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (21)	8.2-6.4 m (711); 4.9 t (111); 4.2 q (21); 3.9 a (31); 3.9-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.2 m (811); 1.2 t (311)	7.4-6.3 m (811) 1 4.9 t (111) 1 3.9 s (311) 3.9-3.0 m (511) 1 2.9-2.4 m (411) 1	7.3-6.4 m (811) 1.9 t (111) 3.9 s (311) 1.4 m (511) 1.2 t (311) 1.0 d (611) 7.3-6.4 m (311) 1.9 t (111)	(21); 3.9 8 (3H); 3.9-3.0 m (41); 2.9- 2.6 m (21); 1.9-1.4 m (21); 1.2 t (31); 1.0 d + t (91) 7.3-6.4 m (81); 4.9 t (1H); 4.2 q (21); 3.9 s (3H); 3.9.5	2.9-2.6 m (2ii); 1.9-1.4 m (2ii); 1.2 t (3ii); 1.0 t (3ii)		
	, ве	CI <sub>2</sub> -Cl <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> -(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -3.4	CII-1-C6114-2-CI-4-402	aı, aı, -aı(aı,)	01,201,3	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> sc <sub>6</sub> н <sub>5</sub>			
R2 M	R4 R5	GI <sub>2</sub> -di-di <sub>2</sub>	<del></del>	. ж	)2 п .	in	:		
		φ. Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ Υ	$C_2^{H_5}$	. C <sub>2</sub> N <sub>5</sub>	a(a <sub>1</sub> ) <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>			· ·
	R2		:	t.	<b>k</b> .	 E			:
	1 H 1	<u></u>	#	<u></u>	C2 H2	C <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	n -		=======================================	# -	=	. <u> </u>		•	
·	228	229	230	231	232	233	<del></del>		<del></del>

7:050

.

. ....

			·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<b></b>		
-	7.6-6.4 m (811); 4.9 t (111); 3.9 s (311); 3.9-3.0 m (611); 3.0-2.7 m (211); 1.9-1.4 m (611); 1.0 d + t (611)	7.3-6.5 m (311); 4.9 t (1H); 4.2 q (2H); 3.9 s (3H); 3.9-3.0 m (2H); 2.9-2.6 m (2H); 2.4 s (3H); 1.9-1.4 m (10H); 1.2 t (3H); 1.0 d + t (6H)	7.2-6.4 m (811), 4.9-4.4 m (211); 3.9 s (311); 3.9-3.0 m (211); 3.0-2.6 m (4H); 1.9-1.4 m (211); 1.0 t (311)	7.3-6.4 m (7.1); 4.9-4.4 m (21); 3.9 s (311); 4.2 q (21); 4.0-3.6 m (111); 3.0-2.6 m (411); 1.9-1.4 m (21); 1.2 t (311); 1.0 d (611)	7.3-6.2 m (7H); 5.8 m (1H); 5.0-4.2 m (6H); 3.9 s (6H); 3.0-2.6 m (4H); 1.9-1.4 m (2H)	7.3-6.4 m (611); 4.9-4.4 m (211); 3.9 s (311); 3.9-3.5 m (111); 3.0-2.6 m (411); 1.9-1.4 m (24); 1.1 d (611)	7.3-6.2 m (6H); 4.9-4.4 m (2H); 3.9 s (9H); 3.9-3.5 m (1H); 3.0-2.6 m (4H); 1.9-1.4 m (6H); 4.2 q (2H); 1.2 t (3H)
9 <sup>U</sup>	CH2CH2√NICCC <sub>6</sub> H <sub>S</sub> .	n-C <sub>6</sub> <sup>11</sup> 13	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>815</sub>	012012-C <sub>6</sub> 114-4-F	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> μ <sub>4</sub> -4-ααι <sub>3</sub>	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> μ <sub>3</sub> (ααι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -2.5
n5	g.	ີ່ຍົ	ı			1	1
R4	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> aı <sub>3</sub>	ar <sub>3</sub>	د <sub>ک</sub> الج	aı(aı <sub>3</sub> ) 2	. at <sub>2</sub> -al-al <sub>2</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>\rightarrow</b>
п <sup>2</sup> — <sup>R3</sup>	₹ 8	• •	E			£	•
, L	Ħ	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	#	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ		
-~	<b>z</b>	×	=	<u> </u>	×	×	<b>=</b> .
c	-	-	0	0	0	۰ .	0
	234	235	236	237	238	239	240
	R <sup>1</sup>   R <sup>2</sup>	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

			7.2 s (5H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.0 m (4H); 2.9-2.6 m (2H); 2.3 s (5H); 1.9-1.4 m (13H)	7.2 s (5H); 4.8-4.4 m (1H); 4.2 g (2H) 3.9-3.0 m (4H); 2.9-2.6 m (2H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (13H); 1.2 E (3H)	7.3-6.9 m (4H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9- 3.0 m (6H); 2.9-2.6 m (2H); 1.9-1.4 m (13H); 1.0 t (3H)	7.3-6.9 m (411); 4.8-4.4 m (111); 4.2 q (211); 3.9-3.0 m (611); 2.9-2.6 m (211); 1.9-1.4 m (1311); 1.2 t(311); 1.0 t (311)	7.3-6.9 m (411); 4.8-4.4 m (11!); 3.9-3.0 m (511); 2.9-2.6 m (211); 1.9-1.4 m (1311); 1.0 d (6H)		
	$\frac{N-(CHN^5)}{R^4}$ $\frac{-\alpha I-R^6}{\cos n^4}$	п <sup>б</sup>	a <sub>1,2</sub> c <sub>11,5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>815</sub>	CH2CH2C6H4-4-F	0120126114-4-F	0120120,112-4-F	·	
- \ }-	<i></i> ==0 ≅(	R5	<b>#</b> .		n	<b>=</b>	<b>x</b>		
נת	24	R4	Ö.		C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> 15	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		<del></del> -
		R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>	8	: :	•		=		
	,		# 	C <sub>2</sub> 15	=	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	<b>=</b>		
		2	<u> </u>	# 	=	=	=		
		=	241 1	242 1	243	7	<del>ان</del>	<del>-</del>	
		I	4	Ň	7	244	245		

		7.3-6.9 m (4!!) 1 4.8-4.4 m (1!!) 1 4.2 3 (2!!) 1 3.9-3.0 m (5!!) 1 2.9-2.6 m (2!!) 1 1.9-1.4 m (13!!) 1 1.2 t (3!!) 1 1.0 d (6!!)	7.0-6.3 m (4H)	7.0-6.3 m (4.1); 5.8 m (111); 5.0-4.2 m (5H); 4.2 q (2H); 3.9-3.0 m (4H); 3.9 a (3H); 1.9-1.4 m (13H); 1.2 t (3H)	7.0-6.3 m (411); 4.8-4.4 m (111); 3.9- 3.0 m (611); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (1311); 1.0 t (311)	7.0-6.3 m (4!!); 4.8-4.4 m (1!!); 4.2 4 (2!); 3.9-3.0 m (6!!); 2.9-2.4 m (4!!); 1.9-1.4 m (13!!); 1.2 t (2!!); 1.0 t (3!!)	7.2 s (4!); 4.8-4.4 m (1!); 3.9-3.0 m (6!); 2.9-2.4 m (4!); 2.1 s (3!); 1.9:	7.2 s (41); 4.8-4.4 m (11); 4.2 q (21); 3.9-3.0 m (61); 2.9-2.4 m (41); 2.1 s (31); 1.9-1.4 m (131); 1.2 t (31); 1.0 t (31)
	R <sup>6</sup>	a12-a12-c <sub>6</sub> 114-4-F	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ıı <sub>4</sub> -4-aaı <sub>3</sub>	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> !! <sub>4</sub> -4-aa! <sub>3</sub>	αι <sub>2</sub> -αι <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ιι <sub>4</sub> -4-ααι <sub>3</sub>	a12-a12-c <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-0aH <sub>3</sub>	a½-a₁	a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 1 <sub>4</sub> -2-a <sub>13</sub>
	17.5	×	Ħ	=		Ħ	Ħ	Ħ
	. R4	GI(GI <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	aiai-ai_	α <sub>2</sub> -αι-αι <sub>2</sub>	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> ll <sub>5</sub>	C2 H2
	R <sub>3</sub>			•			_	•
	n <sup>2</sup>	$\langle \langle$		•	•		•	£
		C2HS	I	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>=</b> .	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	L <sup>R</sup>	=	=	×	=	æ	H	<b>x</b>
_	2	<del>-</del>	<del>-</del> .	-	-	-	-	-
-		246	247	248	249	250	251	252

Mar.

.

. . . . .

, ·

·

	•	· . —	1" ë "	····≏;;		- ·- <del></del> ·· ·				
		•	7.2 s (4H); 4.8-4.0 m (3H); 3.9-3.0 m (4H); 2.9-2.4 m (4H); 2.1 s (3H); 19-1.4 m (14H); 1.0 t (3H)	7.2 s (411); 4.8-4.0 m (511); 4.2 y (211) 3.9-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (411); 2.1 s (311); 1.9-1.4 m (1411); 1.2 t (311); 1.0 t (311);	7.2 s (511); 4.8-4.4 m (111); 3.9-3.0 m (6H); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (1111); 1.1 t (3H)	7.5-7.5 m (5:1); 4.8-4.4 m (14); 4.2 q (2!1); 3.9-3.0 m (6f); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (11H); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)	7.5 -7.0 m (5H); 4.8-4.4 m (1H); 4.2 (2H); 3.9-3.0 m (6H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (1HH); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)	7.7-7.2 m (5!!); 4.7-4.4 m (1!!); 3.9-3.0 m (6!!); 2.9-2.4 m (2!!); 1.9-1.4 m (11!!); 1.0 t (3!!)	m (1H) 1 3.9-	
			7.2 s (4H); 4.8-4.0 m (3H); (4H); 2.9-2.4 m (4H); 2.1 s 1.9-1.4 m (14H); 1.0 t (3H)	7.2 g (4II); 4.8-4.0 m (5II); 4.2 y 3.9-3.0 m (4II); 2.9-2.4 m (4II); 2.9-1.4 m (4II); 7.2. (3II); 1.9-1.4 m (14II); 1.2 t (3II); 1.0 t (3II)	(511); 4.8-4.4 m 2.9-2.4 m (411); (3H)	m (5:1); 4.8-4.4 9-3.0 m (6:1); ; n (11!!); 1.2 t	m (511); 4.8-4. )-3.0 m (611); 2 n (1111); 1.2 t	(5ii); 4.7-4.4 ); 2.9-2.4 m ( 0 t (3ii)	7.1-6.5 m (5!!); 4.7-4.4 m (1H); 3.9- 3.0 m (6H); 2.9-2.4 m (4!!); 1.9-1.4 m (13H); 1.0 t (3H)	
•			7.2 g (4 (411) r 2.	7.2 s (4 3.9-3.0 (311) t 1.	7.2 s (5 (61) 2.	(211); 3.1 (211); 3.1 (211); 3.1 (311)	7.5 -7.0 (2H); 3.9 1.9-1.4 r	3.0 m (811)	7.1-6.5 m 3.0 m (6H (13H), 1.	
•	rai-n <sup>6</sup> coon <sup>1</sup>	, <sub>P</sub> 6	a12-a12-c6H4-2-a13	۵۱ <sub>2</sub> ۵۱ <sub>2</sub> -2 <sub>-11,4</sub> -2-۵۱ <sub>3</sub>	ar <sub>2</sub> sc <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	ch <sub>2</sub> soc <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> xo <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub> MFXXC <sub>6</sub> II <sub>5</sub>	CH2CH2Ch15	
, coon	N-(Gm <sup>5</sup> ) 17Gl-n <sup>6</sup> 0 R4 Doon 1	ж		н ,	±	E	=	=	н	
CR.	, as ,	R-2.	ai <sub>2</sub> -ceai	G12-CECII	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> u <sub>s</sub>	c <sub>z</sub> u <sub>s</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	<del></del>
		R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>	8			ž.				
		- 22	×	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		<b>=</b>	
		r <sub>E</sub>	<u>н</u> .	= ,	<b>x</b>	<b>x</b>	## ##	=	<b>x</b> .	
•			253	254	Ç27	256	257	258	60	

		7.2-6.8 m (311); 4.7-4.4 m (111); 3.9- 3.0 m (611); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (1311); 1.0 t (311)	4.7-4.4 m (111); 3.9-3.0 m (611); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1711); 1.0 t (611)	6.9-6.2 m (3il); 4.7-4.4 m (1il); 3.9 s (6il); 3.9-3.0 m (6il); 2.9-2.4 m (4il); 1.9-1.4 m (13il); 1.0 t (3il)	7.0-6.5 m (5ii); 4.7-4.4 m (1ii); 3.9- 3.0 m (8ii); 2.9-2.4 m (2ii); 1.9-1.4 m (11ii); 1.0 t (3ii)	7.0-6.5 m (5ii), 4.7-4.4 m (1ii), 3.9- 3.0 m (8ii), 2.9-2.4 m (2ii), 1.9-1.4 m (13ii), 1.0 t (3ii)	8.0 s (111); 7.6-6.8 m (511); 4.7-4.4 m (111); 3.9-3.0 m (511); 2.9-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (1111); 1.0 d (611)	7.2 b (5il); 4.8-4.3 m (2il); 3.9-3.0 m; (3il); 2.9-2.4 m (2il); 1.9-1.4 m (13il); 1.0 t (3il)	7.2-6.8 m (4ii); 4:8-4.3 m (2ii); 4.2q (2ii); 3.9-3.0 m (2ii); 2.9-2.4 m (2ii); 1.9-1.4 m (13ii); 1.2 t (3ii); 1.1.0 d (6ii)	
	. Be	$\alpha_1^2\alpha_2^2$	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> αι <sub>3</sub>	$\alpha_{1_{2}}^{}\alpha_{1_{2}}^{}c_{6}^{}H_{3}^{}(\alpha\alpha_{1_{3}})_{2}^{}-3.4$	αι <sub>2</sub> ας <sub>εις</sub>	$c_{1_{2}}c_{1_{2}}\infty_{c_{11}}$	O1.5710	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> c <sub>6</sub> μ <sub>5</sub>	a12a12-c6114-4-F	
	R <sub>5</sub>	×	<b>*</b>	×	<b>=</b>	· .	×	×		
HA LH	R	C <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	. C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<sup>2</sup> 11 <sup>2</sup>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	C. HS .	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
	R <sup>2</sup> — R <sup>3</sup>	8	ŧ	•	\$					• :
	-L <sup>rt</sup>	æ	<b>3</b> ;	<b>z</b> .	<b>#</b>	<b>=</b>	I	#	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
	_ <sup>4</sup>	×	<b>=</b>	×	<b>=</b> .	#	=	<b>=</b> .	×	
		-	-	-	-	+-	-	0	0	
		260	,261	<b>5</b> 95	263	264	265	266	267	

Section .

£:::::;

		6.9-6.2 m (3ii) 1 5.8 m (1ii) 1 5.0 s (2ii) 1 5.0-4.2 m (6ii) 1 3.9-3.4 m (1ii) 1 2.9-2.4 m (2ii) 1 1.9-1.4 m (13H)	7.0-6.4 m (411); 4.8-4.3 m (211); 4.2 q (211); 3.9-3.0 m (311); 3.9 s (311); 2.9-2.5 m (211); 1.9-1.4 m (1511); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.2 s (411); 4.8-4.3 m (211); 3.9-3.1 m (211); 2.9-2.5 m (211); 2.1 s (311); 1.9-1.4 m (1911)	7.2 s (5!!); 4.8-4.4 m (1!!); 3.9-3.0 m (7!!); 3.2 s (3!!); 2.9-2.4 m (2!!); 1.9-1.4 m (12!!); 1.0 t (3!!)	7.2 s (511); 4.8-4.4 m (111); 4.2 q (2H); 3.9-3.0 m (711); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (12H); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.2 s (511); 4.8-4.4 m (111); 4.2 q (211); 3.9-3.0 m (511); 3.2 s (211); 2.9 2.4 m (211); 2.3 s (311); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (311)	7.2 s (5H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.0 m (5H); 3.2 s (3H); 2.9-2.4 m (2U); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (12H)	- -
$ \begin{array}{c} \cos^{1} \\ -N^{-(GIR^{5})_{n}} - GI - R^{6} \\ -R^{4} \\ \end{array} $	, R <sup>6</sup>	012-012-C6115-(00120)-3.1	a12a12-c6114-0a13-4	CH2CL14-2-CH3	G <sub>1</sub> 2G <sub>1</sub> 2 <sub>G</sub> H <sub>5</sub>	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>8!5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>eli5</sub>	ar <sub>2</sub> ar <sub>2</sub> c <sub>ar5</sub>	
- mom	, R <sub>5</sub>	1	1	1	<b>x</b>		H	Ħ	• •
, E , E , E , E , E , E , E , E , E , E	R <sup>4</sup>	a12-a1=a12	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> a <sub>1</sub> ,	<u></u>	2, C2, IE	c <sub>Z</sub> II <sub>S</sub>	g	ชื	<del></del> .
	R <sup>2</sup> _ R <sup>3</sup>	8	•	•	Ç, ë			-	
	R.1	<b>=</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>=</b>	#	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	<b>a</b>	
	_¤		×	=	ĸ	=	=	<b>#</b>	
	_ E	<u> </u>		0	-	-	-	<del>-</del>	
<u> </u>		268	269	270	271	272	273	274	

.

	•	7.4-6.9 m (411); 4.8-4.4 m (111); 3.9-3.0 m (71); 3.2 s (31); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (121); 1.0 t (31)	7.4-6.9 m (411); 4.10-4.4 m (111); 3.9- 3.0 m (711); 4.2 q (211); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.4-6.9 m (411); 4.8-4.4 m (111); 3.9- 3.0 m (611); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (12H); 1.0 d (6H)	7,4-6.9 m (411); 4.5-4.4 m (111); 3.9- 3.0 m (611); 4.2 q (211); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (311); 1.0 d (611)	7.0-6.4 m (411); 5.8 m (111); 5.0-4.2 m. (511); 4.2 q (21); 3.9 s (31); 3.9-3.0 m (511); 3.2 s (31); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (31)	7.0-6.4 m (411); 5.8 m (111); 5.0-4.2 m; (511); 3.9 s (311); 3.9-3.0 m (511); 3.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1211)	7.0-6.4 m (4H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9- 3.0 m (6H); 3.9 s (3H); 3.2 s (3H); . 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (1ZH); 1.0 i d + t (6H)	
ωοη <sup>1</sup> 	, <sub>9</sub> u	C12C12-C6114-4-F	a12a12-c614-4-F	a12a12-C6114-4-F	a12a12-c6114-4-F	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 11,-14-0a13	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ı1 <sub>4</sub> -1-0a1 <sub>3</sub>	a <u>1</u> ,a-c <sub>611</sub> ,a-oa1 <sub>3</sub>	
000 \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	7.5 	Ħ	=	Ħ	Ħ	÷ .	Ħ	ភូ	· .
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	4 <sup>R.</sup>	C <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>Z</sub> 11 <sub>5</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	αt(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	al <sub>2</sub> -al-al <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> -ai=aı <sub>2</sub>	c <sub>2</sub> 11 <sub>S</sub>	
	~ " "	a so	£		<b>.</b>		ŧ		
	<u></u>	=	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	2	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	æ	<b>=</b>	
•	-α	=	. =	=	<b>=</b>	×	<b>x</b> .	<b>#</b> .	<u></u>
		-	•-	<b>,-</b>	-	<b>,-</b>		-	
·		275	276	772	278	279	280	281	

			7.0-6.4 m (411); 4.8-4.1 m (1E); 4.2 d (21); 3.9-3.0 m (611); 3.9s (311); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (121); 1.2 t (311); 1.0 d + t (611)	7.2 g (4!1); 4.8-4.4 m (1!1); 3.9-3.0 m (7!1); 3.2 g (3!1); 2.9-2.4 m (2!1); 2.1 g (3!1); 1.9-1.4 m (12!1); 1.0 t (3!1)	7.2 g (411); 4.8-4.4 m (111); 4.2 q (211); 3.9-3.0 m (711); 3.2 g (311); 2.9-2.4 m (211); 2.1 g (311); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.2 s (411); 4.8-4.4 m (111); 4.3-3.0 m. (711); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 2.1 s (311); 1.9-1.4 m (1311)	7.2 s (411); 4.8-4.4 m (1H); 4.3-3.0 m. (9H); 3.2 s (3II); 2.9-2.4 m (2II); 2.1 s (3II); 1.9-1.4 m (13II); 1.2 t (3II)	7,2 s (511); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.0 m (711); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (1OH); 1.0 t (3H)	7.4-7.0 m (5H); 4.8-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 3.9-3.0 m (7H); 3.2 s (3H); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (10H); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)
•	$\prod_{R^4}^{N-(GIR^5)_A-GI-R^6}$	R <sup>6</sup>	a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -4-∞11 <sub>3</sub>	CH2CH4-2-CH3	a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -2-a1 <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>e</sub> ıı <sub>4</sub> -2-aı <sub>3</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>e</sub> ıı <sub>4</sub> -2-aı <sub>3</sub>	ch <sub>2</sub> sc <sub>6</sub> l' <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> sο c <sub>6</sub> ι <sub>5</sub>
_ moon		R5	£.	# -	<b>=</b>	يو		ਜ਼	Ħ
EM.	R <sup>2</sup>	P4	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$^{\mathrm{C}_{2}^{\mathrm{H}_{\mathrm{S}}}}$	C2HS	CH2-C=CH	a1,-0=CH	C2H5	C2HS
•		п п п п п п п п п п п п п п п п п п п		•	•	•	• .		
-		۳-۱	C2HS	<b>z</b>	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	<b>=</b>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ	c <sub>z</sub> u <sub>s</sub>
		L <sup>K</sup>	=	=	=.	Ħ	<b>=</b>	<b>#</b> .	<b>z</b> .
	_	c	-	<b>-</b>	-	<u>-</u>	<del>-</del>	,:	<del></del>
· 		<b></b>	282	583	. 82	285	286	287	788

			7.6-7.0 m (5H); 4.8-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 3.9-3.0 m (7H); 3.2 g (3H); 3.1-2.6 m (2H); 1.9-1.4 m (1GH); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)	7.9-7.3 m (5II); 4.8-4.4 m (1II); 3.9- i 2.8 m (9II); 3.2 s (3II); 1.9-1.4 m (10II); 1.0 t (3II)	7.0-6.4 m (511); 4.8-4.4 m (111); 3.9-2.8 m (911); 3.2 s (311); 1.9-1.4 m (1211); 1.0 t (311)	7.2-6.7 m (311); 4.8-4.4 m (111); 3.9- 3.1 m (711); 3.2 s (311); 2.9-2.5 m (2H) 1.9-1.4 m (121); 1.0 t (31)	4.8-4.4 m (111); 3.9-3.1 m (7H); 3.2 s: (3H); 1.9-1.4 m (14H); 1.0 t (6H)	4.8-4.4 m (111); 3.9-3.1 m (6H); 3.2 s: (3H); 1.9-1.4 m (15H); 1.0 t + d (12H)	6.9-6.2 m (311); 3.9 s (611); 3.9-3.1 m (611); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-	7.0-6.6 m (5il) 1 3.9-3.1 m (8H) 1 3.2 s (3H) 1 1.9-1.4 m (10H) 1 1.0 d (6H)	
	$\sum_{k=1}^{N-(GIR^5)_k-GI-R^6} \sum_{k=1}^{N-GIR^5}$	, R <sup>G</sup>	CI1 <sub>2</sub> 50 <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> ™ı∞c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> <sup>NiC</sup> e <sup>H</sup> 5	$\alpha_1 \alpha_2 = \frac{1}{s}$	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> αι <sub>3</sub>	α <sub>2</sub> α <sub>2</sub> -αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> -ς <sub>613</sub> (ααι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -3.4	αι <sub>2</sub> ας <sub>εις</sub>	
_mom_		Z <sup>X</sup>	×	=	Н	. #		ar,	=	=	
EM.	287	R4	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C <sub>Z</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> ll <sub>s</sub>	c <sub>z</sub> H <sub>5</sub>	9	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
		R <sub>3</sub>	Sign of the state	ī	•				*	<b>*</b> •	
	•		C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	==	æ	<i>)</i>	I	<b>=</b>	Ħ.	<b>#</b>	
		-α	<b>x</b>	×	×	×	Z	Ξ.	*	Ħ	
	_		-	<b>-</b>	-	-	-	-	<del>-</del>	<b>-</b>	
			289	062	291	292	293	.294	,295	296	

~ WH-\$-\$---

, lovey

.885 U 8550

.

-

-			7.1-6.6 m (5H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.1 m (9H); 3.2 s (3H); 2.0-1.3 m (12H); 1.0 t (3H)	8.0 s(1H); 7.6-6.7 m (5H); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.1 m (5H); 3.2 s (3H); 2.9-2.4 m (2H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (1OH)	8.6-7.4 m (411); 4.8-4.4 m (1H); 3.9-3.1 m (611); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (121); 1.0 d (611)	7.3 s (5ii); 4.8-4.4 m (1ii); 3.9-3.1 m (5ii); 3.2 s (3ii); 2.9-2.4 m (2ii); 2.3 s (3ii); 2.1 s (3ii); 1.9-1.4 m (12i)	7.2 s (5H); 4.8-4.3 m (2H); 3.9-3.1 m. (4H); 3.2 s (3H); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (12H); 1.0 t (3H)	7.2 s (511); 4.8-4.3 m (21); 4.2 q (21); 3.9-3.1 m (411); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (1211); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.4-6.9 m (4H); 4.8-4.3 m (2H); 3.9-3.1 m (4H); 3.2 s (3H); 2.9-2.4 m (2H); 1.9-1.4 m (1ZH); 1.0 t (3H)	
. 94-15-1,5m	R4 COOR 1	, 9 <sup>2</sup>	a <sub>2</sub> a <sub>1</sub> ∞ <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	01.7	α1 <sub>2</sub> α1 <sub>2</sub> -[( <sup>3</sup> / <sub>1</sub> )]	C12-C12 1 C13	$\alpha_{1_{2}}\alpha_{1_{2}}c_{6}^{\prime}$	C12C61S	C12C12-C,114-4-F	
- moo ]	=0 F	74.5	×	<b>#</b>	<b>H</b> .	*		ı	1	-
24 24		. R4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	E G	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	์ ชี	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>7</sub> u <sub>s</sub>	
	٠	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	ن از			2	• .	<b>s</b>	±	
	••	R1:	=	<b>x</b>	Seed Seed	= -	7	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>=</b>	
•		۳,	×	<b>z</b>	<b>=</b>	<del></del>	<b>x</b>	=	<b>=</b>	<del></del>
		Ľ	-	-		<del>-</del>	o ·	0	0	
· :		_	297	298	299	200	304	302	303	

erentraniente.

· .		6.9-6.2 m (31); 5.0 s (21); 4.8-4.3 m (21); 4.2 t (21); 3.9-3.1 m (31); 3.2 s (31); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (121); 1.0 d (61)	7.4-7.0 m (3ii); 5.8 m (1ii); 5.0-4.1 m (6ii); 3.9-3.1 m (2ii); 3.2 s (3ii); 2.9-2.4 m (2ii); 1.9-1.4 m (12ii)	7.0-6.4 m (4!!), 4.8-4.3 m (2!), 4.2.] (2!), 3.9-3.1 m (4!!), 3.9 s (3!!), 3.2 s (3!!), 2.9-2.4 m (2!), 1.9-1.4 m (14!!), 1.2 t (3!!), 1.0 t (3!!)	7.2-6.7 m (311); 4.8-4.0 m (411); 3.9-3.1 m (21); 3.2 s (311); 2.9-2.4 m (21); 1.9-1.4 m (1311)	7.9-7.4 m (3ii); 4.8-4.3 m (2ii); 3.9-3.1 m (3ii); 2.9-2.4 m (2ii); 1.9-1.4 m (12ii); 1.1-0.6 m (4ii)	8.6-7.4 m (4!!), 4.8-4.3 m (2!); 3.9-3.1 m (2!); 2.9-2.4 m (2!); 2.3 s (3!!); 1.9-1.4 m (12!!)	13.4 8 (111); 7.7 8 (111); 7.2 8 (511); 4.7-4.3 m (311); 3.9-3.0 m (311); 2.9- 2.4 m (411); 2.2 8 (311); 1.9-1.4 m (21)		
$\int_{\mathbb{R}^{N}} \int_{\mathbb{R}^{N}} \int_{$	, 9 <sup>r</sup>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> η <sub>3</sub> (ααι <sub>2</sub> 0) -3.4	aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> ıı <sub>3</sub> -2.6-cı	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> -c <sub>ε</sub> ιι <sub>4</sub> -ααι <sub>3</sub> -	01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> c <sub>6</sub> μ <sub>3</sub> -cι-4-cν .	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> [ <sup>7</sup> <sub>2</sub> ]	ch <sub>2</sub> ch <sub>5</sub> c		
mp)-N-(am	ж <sub>5</sub>	1	1		!	- ·	1	Ħ	:	•
FR ZH	, A	al(a <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> -aı-aı <sub>2</sub>	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> ai <sub>3</sub>	aı,-cai	4	ธ์	ğ		
	R.3	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S		ε .			•			
		c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	×	C2H5	m	Ħ	=	<b>=</b>		•
		: = .	#	=	=	<b>=</b>	=	# 	·	
		0	0	0	. 0	0	0	<del>-</del>		
		304	305	306	307	308	309	310		

Jan 18

		13.4 g (111); 7.7 g (1H); 7.2 g (5H); 4.7-4.3 m (3H); 4.2.4 (2H); 3.9-3.0 m (3H); 2.9-2.4 m (4H); 4.2 g (3H);	13-4 s (1H); 7.7 s (1H); 7.2 s (5H); 4.7-4.3 m (3H); 3.9-3.1 m (5H); 2.9-	13.4 s (1ii) 7.7 s (1ii) 7.2 s (5ii) 1 4.7-4.3 m (3ii) 1 4.2 q (4i) 1 3.9-3.1 m (5ii) 2.9-2.4 m (4ii) 1 1.9-1.4 m (2ii) 1 1.2 t (3ii) 1 1.0 t (3ii)	13.4 g (111) r 7.7 g (111) r 7.2 g (511) r 4.7-4.3 m (311) r 3.9-3.1 m (411); 2.9-12.4 m (211) r 1.0 d (611)	13.4 g (1H); 7.7 g (1H); 7.2 g (5H); 4.7-4.3 m (3H); 4.2 g (2H); 3.9-3.0 m (4H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H); 1.0 d (6H)	E ~ ~	
$     \text{con}^1 $ $     - \frac{N}{R^4} (\text{cam}^5)_1 - \text{cu-R}^6 $ $     \frac{1}{R^4} \text{coon}^{1} $	92	a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> c <sub>e</sub> ii <sub>5</sub>	a <sub>12</sub> α <sub>12</sub> c <sub>e</sub> 11 <sub>5</sub>	σι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>θ15</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>ι15</sub>	CH2C12C6H4-4-F	
- reco	R.S.	=	<b>=</b>	и:	· .	#	=	
TH 24	R4	a,	c <sub>Z</sub> 11 <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	ar(a <sub>13</sub> ) <sub>2</sub>	a(a <sub>1</sub> ) <sub>2</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> aı <sub>3</sub>	
	R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>				<b>2</b>	2	• -	:
	R.1.	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	æ.	C2H5		
	_ ¤	=	<b>I</b>	#	=	×	Ħ	
	-	<del>-</del> ·	-	-		<u>.</u>	,	
		- te	312	313	ມ້າ ": <u>ຊື່</u>	ران. د	316	

				13.4 s (1H); 7.7 s (1H); 6.9-6.2 m (3H); 4.7-4.3 m (3H); 3.9-3.0 m (5H); 3.9 s (6H); 2.9-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (6H); 1.0 t (3H)	13.4 B (111); 7.7 B (111); 4.7-4.3 m (311); 3.9-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (211); 1.9-1.4 m (611); 1.1-0.5 t + m (711)	13.4 s (1H); 7.7 s (1H); 7.2 s (5H); 4.0-4.0 m (5H); 3.9-3.0 m (3H); 2.9- 2.4 m (4H); 1.8 s (1H)	13.4 g (111); 7.7 g (111); 6.8-6.3 m (411); 5.8 m (111); 5.0-4.1 m (711); 3.9 g (311); 3.9-3.0 m (211); 2.9-2.4 m (411); 1.0 d (311)	13.4 s (111) 17.9-7.4 m (611) 1 4.7-4.3 m (311) 1 4.2 q (21) 1 3.9-3.1 m (711) 1 2.9-2.5 m (2H) 1 1.3 t (311) 1.0 t (311)	13.4 g (1H); 7.7 g (1H); 7.1-6.6 m (5H); 4.7-4.3 m (3H); 3.9-3.1 m (7H); 2.9-2.5 m (2H); 1.9-1.4 m (2H); 1.0 t (3H)		
	$\sum_{n=1}^{N-(\alpha m^5)} \frac{n^{-\alpha l-n^6}}{\cos^{n^4}}$		Ro	a12a12c,113-(0013) 2-3.4	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> αι <sub>3</sub>	a12-8-C <sub>6</sub> 115	a <sub>1</sub> a <sub>12</sub> -c <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> -4-0a1 <sub>3</sub>	$\alpha_2^{\mathrm{MI-}\infty}$	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> oc <sub>e</sub> ıı <sub>5</sub>		
<b>Š</b>		•	R.5	æ	=	Ħ	<u>n</u>		Ħ		· .
<u> </u>	, RA		. R4	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> a <sub>3</sub>	$\triangleleft$	01 <sub>2</sub> -0±01	aı <sub>2</sub> -aı-dı <sub>2</sub>	c <sub>2</sub> 115	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>		
			я я				• •	•	ŧ		
,	·		٦-١-	<b>.</b> #	=	×	I	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	<b>=</b>	· ·	
			_ a:	H	=	Ħ	Ħ	×	<b>=</b>		
				-	-		-	-		·	
		 		317	318	319	320	321	322		

.

.·

.

.

...

		7.3-6.9 m (7H); 4.9-4.4 m (3H); 3.9-3.1 m (3H); 3.0-2.4 m (4H); 2.3 a (3H); 1.9-1.4 m (2H)	7.3-6.9 m (7H); 4.9-4.4 m (3H); 4.2 g (2H); 3.9-3.1 m (3H); 3.0- 2.4 m (4H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H)	7.3-6.9 m (71); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.1 m (511); 3.0-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (211); 1.0 t (31)	7.3-6.9 m (711); 4.9-4.4 m (311); 4.2 q (211); 3.9-3.1 m (511); 3.0- 2.4 m (411); 1.9-1.4 m (21); 1.2 t (311); 1.0 t (311)	7.3-6.9 m (711); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.1 m (411); 3.0-2.4 m (411); 1.9-1.4 m(21); 1.0 d (611)	7.3-6.9 m (711), 4.9-4.4 m (311), 4.2 q (21); 3.9-3.1 m (441); 3.0- 2.4 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.2 t (311); 1.0 d (64)	7.3-6.9 m (711); 5.8 m (1H); 5.0-4.2 m (7t1); 3.9-3.1 m (3t1); 3.0-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (2t1)
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>ε</sub> ιι <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>815</sub>	a <sub>1</sub> a <sub>1</sub> z <sub>6</sub> <sub>H</sub> s	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ii <sub>5</sub>	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> c <sub>6</sub> i <sub>5</sub>	ai <sub>2</sub> a <sub>1</sub> 2 <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	ch <sub>2</sub> ch <sub>5</sub> c <sub>H5</sub>
)_z	RS	H	<b>=</b>	×	H .		<b>=</b>	<b>z</b>
72 72	R	al,	E D	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> li <sub>s</sub>	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	al(al <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	dı <sub>2</sub> -dı dı <sub>2</sub>
•	R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>		z.	E.	τ.	E	8	
	, Lu	<b>=</b>	C <sub>2</sub> II <sub>S</sub> .	= .	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	×	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	<b>=</b>
	L <sup>R</sup>	<b>=</b>	=	=	=	=	<b>H</b> .	<b>E</b>
	E	-	-	-	-	-	•-	-
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		323	324	325	326	327	328	329

		7.3-6.9 m (711) t 5.0-4.2 m (511) t 3.9-3.1 m (311) t 3.0-2.4 m (411) t 1.9-1.4 m (311)	7.3-6.9 m (711) t 4.8-4.3 m (311) t 3.9-3.1 m (411) 3.0-2.4 m (411) t 1.9-1.2 m (811)	7.3-6.9 m (711); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.0 m (311); 3.0-2.4 m (411); 2.3 B (311); 1.9-1.4 m (21)	7.3-6.9 m (71!), 4.9-4.4 m (3!!); 3.9-3.1 m (5!!); 3.0-2.4 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.0 t (3!!)	7.3-6.9 m (7!!); 4.9-4.4 m (3!!)! 4.2 q (2!!); 3.9-3.1 m (3!!); 3.0-2.4 m (4!!); 2.3 s (3!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.2 t(3!!)	7.3-6.9 m (7ii); 4.9-4.4 m (3H); 4.2.9 (2ii); 3.9-3.1 m (5ii); 3.0-2.4 m (4ii); 1.9-1.4 m (2ii); 1.2 t (3H); 1.0 t (3ii)	· <u></u>		
			• •						•	
ດນໍ <sup>1</sup> - N-(CIR <sup>5</sup> ) <sub>ກ</sub> _CI-R <sup>6</sup> ກໍ <sup>4</sup> ໝາ <sup>1</sup> ໍ	. <sup>1</sup> 84	ar <sub>2</sub> ar <sub>2</sub> c <sub>6</sub> r <sub>s</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> lı <sub>5</sub>	Gí <sub>2</sub> Ch <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	CH2C6H5			
occit.	28	H.	F	Ħ.	×	=	×	·		
La Cal	4 <sup>n</sup>	CH <sub>2</sub> -CaCH	$\Diamond$	on <sup>3</sup>	· c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	Ď.	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			
	2.			\_ \_		£	<b>s</b>		-	
	 -	z z		<b>a</b>	<b>x</b>	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>z</sub> 4s			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	-	α =	- <b>-</b>	T.	II.	±	×			
	-	r -	-	<b>,-</b>		<b>-</b> -	-			
· · ·	· ·	330	331	332	333	334	335	•		

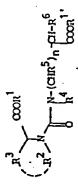
	•		7.3-6.9 m (711); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.1 m (411); 3.0-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.0 d (611)	7.3-6.9 m (7!!), 4.9-4.4 m (3!!), 4.2 q (2!), 3.9-3.1 m (4!!); 3.0-2.4 m (2!); 1.2 t (3!!); 1.0 d (6!!)	7.3-6.9 m (711); 5.8 m (711); 5.0-4.2 m (711); 3.9-3.1 m (311); 3.0-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (21)	7.3-6.9 m (7H); 5.0-4.2 m (5H); 3.9-3.1 m (4H); 3.0-2.4 m (4H);	7.3-6.9 m (7H); 4.8-4.3 m (3H); 3.9-3.1 m (4H); 3.0-2.4 m (4H); 1.9-1.4 m (10H)	7.2 s (711); 4.8-4.4 m (311); 3.9- 3.1 m (311); 3.0-2.4 m (411); 2.3 s (311); 1.9-1.4 m (2H)	7.2 s (711) 1 4.8-4.3 m (311) 1 4.2 q (211) 1 3.9-3.1 m (311) 1 3.0-2.4 m (411) 1 2.3 s (311) 1 1.9-1.4 m (21) 1 1.2 t (311)		
	- N-(GIR <sup>5</sup> ) <sub>n</sub> -GI-R <sup>6</sup> R <sup>4</sup> coox <sup>1</sup> '	. 9 <sup>R</sup>	. aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>ii5</sub>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	( 012012C6115	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> c <sub>6</sub> II <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> ιι <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>615</sub>	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>6</sub> n <sub>5</sub>	`	
_ _ _ _ _ _	_/==> -≥,	R <sup>5</sup>	=	H	H	ж ,	<b>=</b>	<b>#</b> ·	H		
EM	, B2	P.4	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	al <sub>2</sub> -al-al <sub>2</sub>	GF 2-0-04		, D	g .		_
		R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>		•		8			<b>x</b>		
	• .	-8	æ	czHs.	æ	#	I	×	S <sub>1</sub> Z <sub>2</sub>	<del>- ` - </del>	<del>-</del> :
		Ę,	=	<b>=</b>	=	Ħ	x	×	<b>H</b> .	,	<del></del> .
		<b>E</b>	-		-	-	<del>-</del>	-	-		<del></del> .
	· 		336	337	338	339	340	341	342		

			-	. ~		 	40	٠	. 92	
343	c -	H H	ж ж	×		* / \	C <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	<b>=</b>	ch <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	7.2 s (7H) 1 4.8-4.3 m (3H) 1 3.9-3. m (5H) 1 3.0-2.4 m (4H) 1 1.9-1.4 m (2H) 1 1.0 t (3H)
344	-	=	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>		•		C <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	X.	a <sub>2</sub> a <sub>2</sub> c <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	7.2 s (711) 1 4.8-4.3 m (311) 1 4.2 tg (211) 1 3.9-3.1 m (511) 1 3.0-2.4 m (411) 1 1.9-1.4 m (211) 1 1.2 t (311) 1.0 t (311)
345	-	Ħ	=			,	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	æ	a1 <sub>2</sub> a1 <sub>2</sub> c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub>	7.2 s (711), 4.8-4.4 m (311), 3.9-3.1 m (411), 3.0-2.4 m (411), 1.9-1.4 m (211)
346	-	Ħ	czits			•	aı(aı <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ted des	CH <sub>2</sub> CH <sub>5</sub>	7.2 B (711) 1 4.8-4.4 m (311) 1 4.2 q (211) 1 3.9-3.1 m (411) 1 3.0-2.4 m (411) 1 1.9-1.4 m (211) 1 1.3 t (311) 1.0 d (611)
347	-	<b>=</b>	<b>#</b>			_	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	<b>.</b>	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> c <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	7.2 s (711); 4.8-4.3 m (311); 3.9-3.1 m (511); 3.0-2.4 m (411); 1.9-1.4 m (411); 1.05 t (311)
					•					
		•		•						•
				. ·	•		•			

 $R^3 \longrightarrow \infty n^1$   $R^2 \longrightarrow N^{-(GIM^5)} \longrightarrow CI^{-R^6}$   $N^4 \longrightarrow N^{-(GIM^5)} \longrightarrow CI^{-R^6}$ 

.

		3.0 ;		1.9	6.5	3 t		~			
	4.8-4.3 m (1H); 3.6-3.0 m+s (7H);	4.8-4.3 m (1H); 4.2 q (2H); 3.6-3.0 m+8 (7H); 2.3 t (2H); 2.2 s (3H); 1.9	1.4 m (211); 1.2 t (311) 4.8-4.3 m (111); 3.8-3.0 m+g (911); :	4.8-4.3 m (111); 3.8-2.9 m+s (101) 1.9	4.8-4.3 m (111); 4.2 q (24); 3.8-2.9 m+s (11H); 1.9-1.4 m (211); 3. L. 23	1.0 d + t (611) (311) 4.3-3.1 m (611) 2.3 t	6.4-5.5 m (4H) / 4.9-3.1 m (1QH) /	4.2 g (24); 2.3 t (2H); 1.2 t (3H) 6.5-5.5 m (3H); 4.3 - 3.0 m (7H); 1.0 d+t (6H)	• .		
-	4.0	4 E	4. 4.	4.1	4.8	6.4	9.	1.0	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		<del></del>
			•		•					•	
, 9 <sup>H</sup>	=	=	×	g.	ສີ	×	×	gi g			٠.
	į							b			
			<del></del> -		<del></del>	-		<del></del>			`
R <sub>5</sub>	н	=	=	=	×	=	= .	<b>x</b>			
. R4	αι <sub>3</sub>	ซ็	C2115	a(a1,3)2	د <sup>2</sup> ال	. S112	a12-a1-a12	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			
г.	7	-d <sub>1</sub>	dı,		a <sub>2</sub>				•		
п2	$\alpha_{\overline{1}}\alpha_1(\alpha\alpha_{\overline{1}})-\alpha_{\overline{1}}$	مر <sub>2</sub> -مر (ممر <sub>3</sub> )-م	aı <sub>2</sub> -aı(œı <sub>3</sub> )-aı <sub>2</sub>	a12-a1(0013)-a12	a12-a1(00113)-a12	al <sub>2</sub> -di-di	a1,-a1-a1	α <sub>2</sub> -α⊩α	- ·		
n <sub>1</sub>	======================================	C2115	H	=	C <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	=	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	<b>=</b>			
L <sup>R</sup>	=	=	=	=	<b>x</b>	- -	=	<b>=</b>	<del>-</del>	<u> </u>	
د		×	=	=	×	. =	<b>=</b>	==	<del></del>		<del></del>
	348	349	350	351	352	353	354	355			<del></del> -



entique qui i

(18 N-10 m <sup>5</sup> ), -01-n <sup>6</sup>
-4

	4.8-4.2 m (111), 3.6-2.9 m (411); 2.4 s (311); 2.3 t (211); 1.9-1.4 m (311); 1.0 d (311)	4.8-4.3 m (1!!); 4.2 q (2!!); 3.8-3.0 m (6!!); 2.3 t (2!!); 1.9-1.4 m (3!!); 1.2 t (3!!); 0.95 d+t (6!!)	4.8-4.3 m (111); 3.8-2.9 m (711); 1.9-	4.8-4.0 m (5ii); 3.8-2.9 m (5ti); 1.9-	7.3-6.9 m (5ii); 4.8-4.3 m (1ii); 3.6- 2.9 m (5ii); 2.3 t (2ii); 2.2 B (3ii); 1.9-1.4 m (2ii)	7.3-6.9 m (5H); 4.8-4.3 m (1H); 3.6- 2.8 m (8H); 1.9-1.4 m (2H); 1.05d (3H)	7.3-6.9 m (5H); 4.8-4.3 m (1H); 3.8- 2.9 m (7H); 2.3 t (2H) 1.9-1.4 m (2H); 1.0 t (2H)		· ·	<u> </u>
	4.8-4.2 m (3H); 2.3 1.0 d (3H	1.8-4.3 m (611); 2.3 : (311); 0	1.8-4.3 m	.8-4.0 m	.3-6.9 m .9 m (SII)	.3-6.9 m	.3-6.9 m .9 m (7!!)			
			<del>- •</del>	4-	7.7.	2.7	- 15.7	•		
n6		<b>=</b>	ָם	a <sub>3</sub>	<b>t:</b>	ğ	<b>=</b>			
RS	<b>=</b>	=	×	÷.	<i>.</i>	m.	=			
₽ <sup>™</sup>	D 3	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	a12a12a13	al <sub>2</sub> -cadi	ີ່ອີ	C2H5	C2H5			
n <sup>2</sup> - n <sup>3</sup>	aı(aı <sub>3</sub> )-aı <sub>2</sub> -aı <sub>2</sub>	αι(αι <sub>3</sub> )-αι <sub>2</sub> -αι <sub>2</sub>	ai(ai <sub>3</sub> )-ai <sub>2</sub> -ai <sub>2</sub>	ai(ai <sub>3</sub> )-ai <sub>2</sub> -ai <sub>2</sub>	αι <sub>2</sub> αι(c <sub>.</sub> μ <sub>5</sub> )-αι <sub>2</sub>	α <sub>2</sub> αι(c <sub>6</sub> 11 <sub>5</sub> )-α1 <sub>2</sub>	ai(c <sub>6</sub> 4 <sub>5</sub> )-a <sub>12</sub> -a <sub>12</sub>			,
-α	=	C2H5	<b>=</b> .	ე <sup>H</sup> S	=======================================	×	×			,
1 <sup>12</sup>	<u> </u>	×	=	<b>=</b>	æ	=	#		· .	
<u>د</u>	<b>=</b>	<b>=</b>	<b>=</b>	<b>=</b>	Ħ.	=	-			
	356	357	358	359	360	361	362			

		7.3-6.9 m (5H); 4.8-4.3 m (1H); 3.8-2.9 m (6H); 2.3 t (2H) 1.9-1.4 m (ZH); 1.0d (6H)	7.3-6.9 m (511) t 4.8-4.3 m (111) t 3.7- 2.8 m (711) t 1.9-1.3 m (811) t 1.0d (3H)	4.8-4.3 m (1!!) r 3.6-2.8 m (4!!) r 4.24 (2!!) r 2.4s (3!!) r 2.3 t (2H) r 1.9-1.4 m (6H) r 1.2 t (3!!)	4.8-4.3 m (1!!); 3.6-2.8 m (5!!); 2.4 s (3!!); 1.9-1.4 m (6!!); 1.1 d (3H)	4.8-4.3 m (1H); 3.6-2.8 m (6H); 2.3 t (2H); 1.9-1.4 m (6H); 1.1 t (3H)	4.8-4.3 m (1H), 3.8-2.8 m (6H), 1.9- 1.4 m (6H); 1.0 d (9H)	4.8-4.2 m (311) 1 3.8-2.9 m (411) 1 4.2 q (211) 1 2.3 t (211) 1 1.9-1.4 m (711) 1 1.2 t (311)	4.8-4.3 m (1!!) t 3.8-2.9 m (7H) t 1.9- 1.4 m (10H) t 1.0 d+t (6II)		
-di-rie	n <sup>6</sup>	m	G.	<b>#</b>	ai <sub>3</sub>	=	GI <sub>3</sub>		Ē	.•	
M-(aur), -ai-n <sup>6</sup> k <sup>4</sup> (aur), -ai-n <sup>6</sup> (mon)	. к	н	= .	=	=	<b>.</b>		m	II.	<del></del>	
24	R4	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	$\Diamond$	Ď	ָם פֿ	c <sub>2</sub> 11 <sub>S</sub> .	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Gi-Osci	C4 <sup>II</sup> 9		
	n <sup>2</sup> n <sup>3</sup>	, H <sub>S</sub> )-CH	$\alpha(c_6 n_5) - \alpha n_2 - \alpha n_2$	(012)4	(CH <sub>2</sub> )4	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	(CH <sub>2</sub> ),	(012) 4	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	-	!
	n,	Ħ	<b></b>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	=	· R	#	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	<b>z</b>		
	_¤	æ		x	=	<b>=</b>	×		×		
		-	-	-	<u>-</u>	<b>-</b>	-	-	-		
		363	364	365	366	367	368	369	370		

	-4				\ 'B'		- N-(CIM <sup>5</sup> ) n-CI-n <sup>6</sup> N <sup>4</sup> COON <sup>1</sup>	
	<u> </u>		n1*	R <sup>2</sup> — R <sup>3</sup>	R4	R <sub>S</sub>	R <sup>6</sup>	
377	-	H	×		g g	tope gan		4.8-4.3 m (111); 3.6-2.8 m (411); 2.4 s (31); 2.3 t (21); 1.9-1.4 m (81)
378		#	CZHS	(C1 <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	g 3	Special Specia	# #	4.8-4.0 m (JH); 3.6-2.8 m (411); 2.4 s (311); 2.3 L (211); 1.9-1.4 m (811); 1.2 L (3H)
379		=	<b>=</b>	(a12) 5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	×	=	4.8-4.3 m (111) j 3.8-2.8 m (611) j 2.3 t (211) j 1.9-1.4 m (811) j 1.0 t (311)
380	<b>-</b>	<b></b>	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	. (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	æ	=	4.8-4.3 m (111) 1 4.2 4 (211) 1 3.8-2.8 m (611) 1 2.3 t (211) 1 1.9-1.4 m (811) 1 1.2 t (311)
381	<b>-</b>	æ	<b>=</b>	(GH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>H</b>		4.8-4.3 m (111); 3.8-2.8 m (611); 1.9
382		=	E	· (a1 <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>	a12-a1-a12	- #1	ğ	5.8n (111); 5.0-4.1 m (511); 3.8-2.9 m (511); 1.9-1.4 m (811); 1.0 d (311)
383		×	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	; ; ;	7	. , ,		4.7-4.3 m (111) t 4.2 g (211) t 3.7-3.0 m (611) t 1.9-1.4 m (811) t 1.0-0.5 d+m (711) t 1.2 t (311)
	<u>.                                    </u>				-17			
		· ·		- -			***	
-		_	_		-		·	

		•	4.7-4.3 m (1!!); 3.9-3.0 m (6!!); 2.3 t (2!!); 1.9-1.4 m (12!!); 1.0 t (3H)	7.1-6.6 m (3!!) 1 4.8-4.3 m (3!!) 1 3.9 s (3!!) 1 3.8-3.0 m (2!!) 1 2.9-2.4 m (4!!) 2.3 s (3!!)	7.1-6.6 m (3!!), 4.8-4.3 m (3!!), 4.2 4 (2!!), 3.9 s (3!!), 3.8-3.0 m (4!!), 2.9-2.4 m (4!!); 1.2 t (3!!), 1.0 t (4!!)	7.1-6.6 m (3II) 1 4.8-4.3 m (3II) 1 3.9 8' (3II) 1 3.8-3.0 m (5II) 1 2.9-2.4 m (2II) 1	1.0 d4E (611) 7.1-6.6 m (311); 4.8-4.3 m (311); 3.9 8 (311); 3.9-3.1 m (411); 4.2 q (211); 2.9- 2.4 m (211); 1.2 E (311); 1.0 d (911)	7.1-6.6 m (311) 1 5.8 m (111) 1 5.0-4.3 (511) 1 3.9 s (311) 1 3.8-2.9 m (311) 1 2.8, 2.4 m (211) 1 1.05 d (311)	4.7-4.3 m (111); 3.6-2.9 m (4H); 2.3 t (2H); 2.2 g (3H); 1.9-1.4 m (1ZH)	4.7-4.3 m (111); 3.8-2.9 m (611); 2.3 t (211); 1.9-1.4 m (1211); 1.1 t (311)		
	$\frac{1}{1}$ $\frac{1}$	R <sup>6</sup>	Ħ	=	=	5	e d	G,	=	H	•	
_ _ _ _		R <sup>5</sup>	H	=	=	=	m		×	=		
EA	, n2	. n4	<u>n</u> -c <sub>4</sub> 119	a <sub>3</sub>	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	C2H5	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH2-CH-CH2	ğ	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>		
		n <sup>2</sup> - n <sup>3</sup>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>					ŧ.	\{\}			
			=	Ħ	C2H5	<b>=</b>	C2HS	#	æ	<b>=</b>		
		<sup>™</sup>	Ħ	=	=	<b>±</b>	- <b>=</b>	=	æ	<b>z</b> .		•
	_		-	-	-	-	-		_	<u>-</u> .		
•			384	385	386	387	388	389	390	391	-	

$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$			4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (ZH); 3.8-2.9 m (6H); 2.3 t (ZH); 1.9-1.4 m (1ZH); 1.3 t (3H); 1.1 t (3H)	4.7-4.3 m (111) 1.4.0-3.1 m (511) 1.2.3 t (211) 1.9-1.4 m (1211) 1.0 d (6H)	5.8 q (111), 5.0-4.1 m (511), 3.8-2.9 m (311), 1.9-1.4 m (1211), 1.0 d (311)	4.7-4.3 m (111) 1 3.9-2.9 m (511) 1 2.3 t (211) 1.9-1.4 m (1811)	7.2-6.6 m (411) 1 4.9 t (111) 1 3.8-3.1 m (211) 1 2.9-2.2 m (411) 1 2.3 a (311)	7.2-6.6 m (411); 4.9 t (111); 3.8-3.1 m (411); 2.9-2.2 m (411); 1.1 t (311)	7.2-6.6 m (4H); 4.9 t (1H); 3.8- 2.8 m (3H); 2.9-2.2 m (2H); 1.0 t+d (6H)	7.2-66 m (411); 4.9 t (111); 3.9-2.9 m (311); 2.9-2.2 m (411); 1.0 d (611)				
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	i) -c1-r <sup>6</sup> coon <sup>1</sup>	η <sup>6</sup>	11	<b>=</b> .	aı <sub>3</sub>	=	<b>22</b>	. #	c <sub>i</sub> )	=		•		÷
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	A PLOS	ა_	<b>=</b>	=	=		#		<u> </u>					
л 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	12	n4	C <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		$\Diamond$	. g	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub> .	ai(at <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		•		
		n2   1   1   1   1   1   1   1   1   1	t.									•		
c	,		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ħ	=	**	=	=	×	×				
	•		m	. ==	<b>z</b>	<b>=</b>	Ħ	=	<b>x</b>	H	<del></del>		<u>.                                    </u>	
392 394 395 396 398 399	·		-	<b>-</b>				<u> </u>	398 1	399 1				

constant of the second of the

	(111) (111) (311) (311) (311) (1311) (1011) (1011) (1111) (1111) (1111) (1111)	
	-6.6 m (4!!); 4.9 t (!!!); 1; 2.9-2.2 m (4!!); 1.8 s -6.6 m (4!!); 5.8 m (!!!); 1.0 d -4.3 m (!!!); 3.8-2.9 m (3!!); 1.0 d -4.3 m (!!!); 3.8-2.9 m (1!!); 3.8-2.9 m (1!!); 3.8-2.8 m (1!!); 3.8-2.8 m (1!!); 3.8-2.9 m (10!!); 1.9-1.4 m (10!!); 1.0 d (6!!)	·
	7.2 (41.8 4.8 2.3 (311) (311) (311) (611) (611)	•
		·
аі-к <sup>6</sup>	g = g = g	
2011 - N-(GIR <sup>5</sup> ) 11-GI-R <sup>6</sup> R4		
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	. <sub>28</sub> ж ж ж ж ж ж ж	
Ex 28	R4  CH2C=CH1  CH2C=CH2  CH3  C2H5  C2H5  C1H5  C2H5  C1H5  C2H5	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
·	R <sup>R</sup>	
		. <del>-</del>
•		
		· .
	400 402 403 405 406	

	•		4.9-4.4 m(111)	4.9-4.4 m (1H); 4.0-3.1 m (5H); 2.3 t (2H); 1.9-1.4 m (11H) 1.1 t (3H)	4.9-4.4 m (111) 1 4.0-3.1 m (411) 1 2.3 t (211) 1 1.9-1.4 m (1111) 1 1.0 d (611)	4.9-4.4 m (111) s 4.0-3.0 m (711) s 1.9-	5.8 m (111) y 5.1-4.3 m (511) y 4.0-3.2 m (411) y 1.9-1.4 m (1111) y 1.0 d (3H)	4.9-4.4 m (111); 4.0-3.1 mts (7H); 2.4 s (3H); 2.3 t (2H); 1.9-1.4 m (9H)	4.9-4.4 m (111); 4.0-3.1 m+s (9H); 2.3   t (211); 1.9-1.4 m (911); 1.0 t (3H)	4.9-4.4 m (111); 4.0-3.1 m+s (8H); 2.3 t (211); 1.9-1.4 m (911); 1.0 d (6H)	4.9-4.4 m (111) 1 4.0-3.0 m+s (11H) 1 1.9-1.4 m (9H) 1 1.0 d+t (6H)	4.9-4.4 m (111); 4.0-3.0 mts (10H); 1.9-1.4 m (911); 1.0 d (911)		
		-		•									•	:
	- N-(UIR <sup>5</sup> ) <sub>n</sub> -CI-R <sup>6</sup> R <sup>4</sup> COOR <sup>1</sup>	n <sup>6</sup>	. =	×		c,	ີ່ ຕ	=	Ħ	<b>=</b>	r Ö	ai,		
_ moon_	Emb)	R5	=	=	=	=		. ==	<b>=</b>	=	=			<del></del>
CR.	, R2		g.	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	ai(ai3)2	C2 <sup>11</sup> 5	αι <sub>2</sub> -αι-αι <sub>2</sub>	o o	C2H5	a!(a;3)2	C2H5	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
		"2 — "3	8						•	¥: •		•		:
			H	Ξ	per en	H		<b>*</b>	**	=	<b>=</b>	<b>25</b>	•••	
		-	4 =	<b>=</b>	=	<b>z</b>	=	. <b>=</b>	<b>x</b>	p:	×	=		· .
			-		-		-	_	-			<u>-</u>		
•			407	408	409	410	411	412	413	414	415	416		

·= : =

.

...

		(31), 39-3.1 m (21), 2.3 t (31))	7.4 8 (3H) 7.5 8 (3H) 7.7 8 (1H) 7.7 8 (3H)	13.4 8 (111); 7.7 8 (111); 4.8-4.3 m (311); 4.0-3.1 m (311); 2.9-2.5 m(21!); 2.3 t (21!); 1.0 d (61!)	13.4 s (1H); 7.7 s (1H); 4.8-4.3 m (3H); 4.0-3.0 m (5H); 2.9-2.5 m (2H); 1.0 d+t (6H)	13.4 8 (111) 1 7.7 s (111) 1 4.8-4.3 m (311) 1 3.7-3.0 m (311) 1 2.9-2.5 m (211) 1 2.3 £ (211) 1 1.0-0.5 m (411)	7.3-6.9 m (2!!); 4.9-4.4 m (3!!); 3.9-3.1 m (2!!); 2.3 t (2!!); 2.2 s (3!!); 2.9-2.2 m (2!!)	7.3-6.9 m (211); 4.9-4.4 m (311); 3.9- 3.1 m (411); 2.3 t (211); 2.9-2.4 m (211); 1.1 t (311)	7.3-6.9 m (2H); 4.9-4.4 m (3H); 3.9- 3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (2H); 1.1 t+d (6H)	
on <sup>1</sup> - N-(ain <sup>5</sup> ), -ai-n <sup>6</sup> R <sup>4</sup> boon <sup>1</sup>	9	=	Date of the state	=	g 3	<b>=</b>	Ħ	Ħ .	m	<u>-</u>
Man Nama Nama Nama Nama Nama Nama Nama Na	- SH	ш	<b>=</b>	=	=	· =		=	=	
, 25 12 12 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13	44	g.	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	a(a(3)2	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	7	ğ	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	C <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	<del></del>
	R <sup>2</sup> — R <sup>3</sup>	ZV H	F	•	•	· (	<u> </u>	• •	<b>8</b>	
	ָר -	=======================================	=	×	<b>z</b>	=	<b>=</b>	<u> </u>	<b>=</b>	
	е ¤	#	=	=	= :	= ;	= ;	= ;		
<b></b>		417	418	419	420	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	77 6	£ 2.5	424	<del></del>

1			•	<b>*</b> :		•	· ,		
	7.3-6.9 m (211); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.0 m (411); 2.9-2.4 m (211); 1.0 d (911)	7.3-6.9 m (211) t 4.9-4.4 m (311) t 3.9-3.0 m (311) t. 2.9-2.4 m (211) t 2.3 E (211) t 1.0 d (611)	7.3-6.9 m (2!!); 4.9-4.4 m (3H); 3.9-3.1 m (2!!); 2.3 t (2!!); 2.2 e (3!!); 2.9-2.2 m (2!!)	7.3-6.9 m (2!1); 4.9-4.4 m (3!1); 3.9-3.1 m (4!1); 2.3 t (2!1); 2.9-2.4 m (2!1); 1.1 t (3!1)	7.3-6.9 m (211); 4.9-4.3 m (311); 3.9-3.0 m (511); 2.9-2.4 m (2H); 1.1 t+d (611)	7.3-6.9 m (211); 4.8-4.4 m (311); 3.8-3.0 m (311); 2.9-2.4 m (211); 2.3 t (211); 1.0 d (611)	7.3-6.9 m (2H) t 4.9-4.4 m (3H) t 3.9-3.1 m (4H) t 2.9-2.4 m (2H) t 1.0 d (9H).	**	
+	<u> </u>	7.07	7	<u>~ m E</u>	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	<u>.                                    </u>	4
								•	
					••	•			
921	ai <sub>3</sub>	· ==	=	=	· 📆	=	ອີ		
	•				٠ .				•
					<u>.</u>	·			
s <sup>≈</sup>	=	=	=	×	<b>=</b> .	 <b></b>	×		
					· .		·		
44	a(a <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CI) <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	<b>5</b>	. C2H5	C2H5	αι(α <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		•
				· .					
L,C					_			•	
		•		•		• • • •	•		
7	×	•			·				
-	H H	. =	, <b>#</b>	· = ·	· #	<b>=</b>	<b>=</b>	•	<b></b>
-	E =	æ	======================================	×	×	<b>x</b>	<b>=</b>		
_	- 2	-	-	-	-	-	<del>-</del>		· 
. –	425	426	427	428	429	430	431		

. P. 236.

		7.2 8 (211); 4.9-4.4 m (311); 3.9-3.1 m (411); 2.3 t (2H); 2.9-7.4 m (2I1);	7.2s (2H) 4.9-4.4 m (3H) 1 3.9-3.0 m (5H) 1 2.9-2.4 m (2H) 1 1.1 t+3 (5H)	7.2 s (2H); 4.9-4.4 m (3H); 3.9-3.2 m (3H); 2.9-2.4 m (2H); 2.3 t (2H); 1.0 d (6H)	7.2 8 (2H) 1 4.9-4.4 m (3H) 1 3.9-3.1 n (4H) 1 2.9-2.4 m (2H) 1 1.1 d (9H)	4.8-4.2 m (3!!); 3.6-3.0 m (2!!); 2.7- 2.2 m (4!!); 2.4 8 (3!!)	1.8-4.2 m (5H); 3.6-3.0 m (2H); 2.7- 2.2 m (4H); 2.4 a (3H); 1.2 t (3H)	1.8-4.2 m (3H); 3.7-3.0 m (5H); 2.7- 2.4 m (2H); 1.0 t+d (6H)				
-01-116 coon 1 1	, ye	#	້ອົ	Ħ		H		a,			•	
M N-(GIR <sup>5</sup> ) <sub>n</sub> -GI-R <sup>6</sup>	п5	Н	***	<b>=</b>	×	<b>.</b>	=	æ		<del> </del>		<u> </u>
H ZHZ	. n4	C <sub>Z</sub> II <sub>S</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	aı(aı <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ig .	້ຄື	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>				-
· · ·	R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>			T.	· <	\ \ \ !	•	*	·,	<u>-</u>		
• .		=	¤	:	× .	#	C2HS	=				
	۳,	<b>=</b>	<b>z</b>	#	<b>=</b>	<b>x</b>	<b>=</b>	=				:
•	-	-	-			-	-	-		<del></del>		_
		432	433	. 434	. 435	436	437	438	• •			

	4.8-4.4 m (311); 4.2 y (211); 3.9- 3.0 m (41); 2.7-2.4 m (211); 1.0 d	(9i) 1 1.4 E (3ii) 7.2 B (5ii) 7.2 B (5ii) 7.8 -4.2 m (3ii) 7.9 - 3.0 m (3ii) 7.9 - 2.2 m (4ii) 7.9 - 1.4 m (2ii) 7.3 B (3ii) 7	7.2 g (5!!); 4.8-4.3 m (3!!) 4.2 q (2!!); 3.9-3.0 m (5!!); 2.9-2.2 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.2 t (3!!); 1.0 t (3!!)	7.4-6.9 m (4H) 1 5.8 m (1H) 1 5.1-4.2 (5ii) 1 3.9-3.0 m(3ii) 1 2.9-2.2 m	6.9-6.3 m (411), 4.8-4.0 m (511); 3.9-3.1 m (311); 3.9 s (311); 2.9-2.2 m (411); 1.9-1.4 m (411); 1.9 + (311);	4.2 q (2!) 8.0 b (1!!); 7.6-6.8 m (5!!); 4.8-4.0 m (3!!); 3.8-3.1 m (3H); 2.9-2.2 m (4!!); 1.9-1.4 m (6H); 1.0 d (3H)	5.0-4.3 m (211) f 3.6-3.0 m (311) f 2.9- 2.2 m (21) f 2.3 m (311) f 1.2 d (311) f 1.0 d (311)	
. че	ш	αι <sup>2</sup> αι <sup>2</sup> ς <sup>ει3</sup> 2	a <sub>1</sub> a <sub>1</sub> c <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	a12a12c6114-4-F	0120126114-4-0013	\ \rightarrow \ \rightarrow \ \rightarrow \ \ \rightarrow \rightarrow \ \rightarrow \rightarrow \ \rightarrow \ \rightarrow \rightarrow \rightarrow \ \rightarrow	a,	:
5∺	×	<b>=</b> .	<b>m</b> .	=	# ·	່ອີ	=	
45	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	g g	. <sub>Z</sub> <sup>11</sup> S .	al <sub>2</sub> al-al <sub>2</sub>	ai <sub>2</sub> -cadi	$\Diamond$	g,	-
"3"	( <sub>0</sub> )	•	E		•		ر "گ– <u>و</u> ي -	
<u>.</u> .	C2HS	=	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	<b>z</b> ·	C2H5.	## T	=	
-	< =	. #	- # ·	<b>=</b>	**	#	×	
	= -	<b>-</b> .	<b>V-</b>	<del>-</del>	<b>-</b>	-	<del>-</del>	
	439	440	441	442	443	444	445	.•

 $(R^2)^N \xrightarrow{\mu^-(\operatorname{GIR}^5)_n - \operatorname{GI}^-n^6}$ 

			5.0-4.3 m (2!!) t 4.2 y (2H) t 3:9-3.1 n (5!!) 2.9-2.2 (2!!) t 1.9-1.4 m (2H)	7.2 8 (511) 7 5.0-4.3 m (211); 3.8-3.0 m (411) 2.9-2.2 m (411) 1.9-1.4 m (211) 1.2 d (311); 1.0 d (611)	7.2 s (5H) 1 5.0-4.3 m (2H); 3.8-3.0 m (5H) 1 2.9-2.2 m (4H); 1.9-1.4 m (2H) 1 1.2 d (3H); 1.0 t (3H)	7.4-6.9 m (4!!) 1 5.0-4.3 m (2!!) 1 3.8-3.0 m (3!!) 1 2.9-2.2 m (4!!) 1 2.3 s (3!!) 1 1.9-1.4 m (2!!) 1 1.2 d (3!!)	5.0-4.3 (211) 1 3.8-3.0 m (411) 1 2.9-	5.0-4.3 m (20) 1.9-3.1 m (30) 2.9- 2.2 m (4H) 1.2 d (30) 0.9 d (60)	5.0-4.3 m (2H); 4.2 q (2H); 3.9-3.1 m (2H); 2.9-2.2 m (2H); 2.4 B (3H); 1.2 d+t (6H); 1.0 d (6H)		
	$-\frac{N-(GIR^5)_4,-GI-R^6}{R^4}$	92	C2H5	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> ιι <sub>5</sub>	αι <sub>2</sub> αι <sub>2</sub> ς <sub>6115</sub>	0120120,114-4-F	=	ш	Ë		
_ _ _ _ _	*		=	<b>=</b> .	=		=	=	:£	<u>.</u>	- :
E.H.	7	₹	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	al(al <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	c <sub>z</sub> <sub>H</sub> s	Ę,	C2H5	GI(GI3)2	ğ		
		R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	្តែ្ខិច៍	i t	•			•			
		n1*	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>		H	<b>zz</b> -	=	=	C2H5		·
•	•	_ <sup>K</sup>	=	=	=	=	=	<b>#</b>	=		
•			<b>*</b>	-	-	-	<b>,-</b>	-	-		•
		· 	446	447	448	449	450	4.51	452		

		7.4-6.8 m (5H) 1 6.0 s (1H) 1 4.7-4.3 m (1H) 1 3.6-3.0 t (2H) 1 2.9-2.2 m (4H) 1 2.4 s (3H)	7.4-6.0 m (54); 6.0 s (111); 4.7-4.3 (111); 4.2 q (21); 3.6-3.0 m (54); 2.9-2.2 m (24); 1.2 t (311); 1.0 d + t (311)	7.4-6.8 m (101), 6.0 s (111), 4.7- 4.3 m (111), 3.8-3.0 m (54), 2.9- 2.2 m (411), 1.9-1.4 m (211), 1.0 t (311)	7.4-6.8 m (10tl) 1 6.0 s (1tt) 1 4.7-4.3 m (1tt) 1 3.8-3.0 m (4tt) 1 2.9-2.2 m (4tt) 1 1.9-1.4 m (2tt) 1 1.0 d (6tt)	7.5-6.8 m (9H); 6.0 s (1H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (2H); 3.8-3.0 m (3H); 2.9-2.2 m (4H); 2.3 s (3H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H)	7.5-6.9 m (911); 6.0 s (111); 4.7-4.3 m (111); 3.8-3.0 m (511); 2.9-2.2 m (411); 2.1 s (31); 1.9-1.4 m (411); 1.0 t (311)	7.5-6.9 m (10tl); 6.0 s (1tl); 4.7-4.3 m (1tl); 3.8-3.0 m (4tl); 4.2 q (2tl); 2.9-2.2 m (4tl); 1.2 t (3tl); 1.0-0.5 m (4tl)	
	R.	Ħ	Ö,	GI <sub>2</sub> C <sub>6</sub> II <sub>5</sub>	21,22,12 <sub>2</sub> ,15	α <sub>1</sub> <sub>2</sub> α <sub>2</sub> ς <sub>6</sub> 11 <sub>4</sub> −4−₹	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> -c <sub>e</sub> ıı <sub>4</sub> -2-aı <sub>3</sub>	OL7 100	
1	2 <u>1</u>	×	<b>=</b>	# .	<b>±</b> .	. =	<b>=</b>	H	:
8	₹ <sub>x</sub>	g 3	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	C2H5	ai(ai <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	g g	aı <sub>2</sub> aı <sub>2</sub> aı <sub>3</sub>	7	<del>-</del>
	· R <sup>2</sup> - R <sup>3</sup>	ر <sub>م</sub> ک	S .			2	•		
		ĸ	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	≖ .	×	$c_{Z}^{H_{S}}$	<b>=</b>	C215	
	-E	Ħ.	<b>=</b>	*	==	×	Ħ	<b>x</b> .	
	٦	<b>,-</b>	-	<del>-</del>	-	-		<del>-</del>	
		453	454	455	456	457	458	459	

. र वर्ग अंदिहरू है

	-		7.1-6.4 m (411); 6.0 s (111); 4.7-4.3 m (111); 3.6-3.0 t (211); 2.9-2.2 m (411); 2.4 s (311)	7.1-6.4 m (4H) 1 6.0 s (1II) 1 4.7- 4.3 m (1II) 1 4.2 .1 (2II) 1 3.6-3.0 t (2II) 1 2.9-2.2 m (4II) 1 2.4 s (3II) 1 1.2 t (3II)	7,3-6,4 m (9H), 6,0 s (1H), 4,7-4,3 m (1H), 3.8-3.0 m (5H), 2,9-2,2 m (4H), 1,9-1,4 m (2H), 1.0 t (3H)	7.3-6.4 m (9!1); 6.0 s (1!!); 4.7-4.3 m (1!!); 4.2 q (2!!); 3.8-3.0 m (3!!); 2.9-2.2 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 2.2 s (3!!); 1.2 t (3!!)	7.3-6.4 m (911); 6.0 s (111); 4.7-4.3; m (111); 3.8-2.9 m (411); 2.9-2.2 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.0 d (611)	7.3-6.4 m (8H) j 6.0-5.6 m (2H) j 5.0-4.1 m (5H) j 3.6-3.1 m (3H) j 2.9-2.2 m (4H) j 1.9-1.4 m (2H)	7.1-6.3 m (8H); 6.0 s (1H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (2H); 3.9 s (3H); 3.8-3.0 m (5H); 2.9-2.2 m (4H); 1.9-1.4 m (2H); 1.2 t (3H); 1.0 t	
	$-\frac{11-(ain^5)_n-ai-n^6}{h^4}$	R <sup>6</sup> ,	: : : : : :	: :=	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> 2 <sub>6</sub> 115	`a' <sub>2</sub> a' <sub>2</sub> c <sub>6</sub> '' <sub>5</sub>	aı <sub>2</sub> a <sub>1</sub> c <sub>6</sub> ıı <sub>5</sub>	a12a12c6114-4-F	ai <sub>2</sub> ai <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-oai <sub>3</sub>	
_moo		-71 -	Ħ	<b>#</b> .	H	- <b>III</b>	=	<b>=</b>	<u>.</u>	·
CH	, R2	R	G.	ซึ	c <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	. a	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	a1a1=a1_	aı <sub>2</sub> aı <sub>3</sub>	• .
		R <sup>3</sup>	Ð							
•		n <sup>2</sup> –		). 		ŧ	•		• -	
	•		H	C,HS	=	c <sub>z</sub> H <sub>S</sub>	Ħ	Ħ	c <sub>z</sub> <sup>H</sup> s	······································
			ж	. =	×	#	<b>=</b>	æ	<b>=</b>	
			-	<del></del>	<del>v-</del>	<del>-</del>	<del></del>	<del>-</del>	<b>-</b>	
		<b>-</b> .*	460	461	462	463	464	465	466	

	:	7.1-6.5 m (4!!) t 6.0 s (1H) t 4.7-4.3 m (1H) t 3.8-3.0 m (5H) t 2.9-2.4 m (2i) t 1.9-1.4 m (2il) t 1.0 t (6!!)	7.1-6.5 m (4!!) 1 6.0 s (1!!) 1 4.7-4.3 m (1!!) 1 3.8+3.0 m (5!!); 2.9-2.4 m (2!!) 1 1.9-1.4 m (6!!); 1.0 t (6!!)	7.3-6.5 m (7!!); 6.0 s (1!!); 4.7-4.3 m (1!!); 3.8-3.0 m (5H); 2.9-2.4 m (4!!); 1.9-1.4 m (2!!); 1.0 t (3!!)	7.4-6.5 m (711); 6.0 s (111); 4.7- 4.3 m (111); 3.8-3.0 m (511); 2.9- 2.4 m (411); 1.9-1.4 m (211); 1.0 t (311)	8.6-6.5 m (8H); 6.0 s (1H); 4.7-4.3 m (1H); 4.2 g (2H); 3.9-3.1 m (4H); 2.9-2.2 m (4H); 1.9-1.4 m (1GH); 1.2 t (3H); 1.0 d (3H)	7.1-6.5 m (4!!); 6.0 s (1!!); 4.7-4.3 . m (1!!); 3.6-3.1 m (3!!); 2.9-2.4 m (2!!); 2.3 s (3!); 1.0 d (3H)	7,1-6,5 m (4H); 6.0 s (1II); 4.7-4.3 m (1II); 4.2 g '2II); 3.6-3.1 m (3I); 2.9-2.4 m (2H); 2.3 s (3II); 1.0 d (3I)	
- N-(am <sup>5</sup> ) <sub>n</sub> -ai-n <sup>6</sup>  {4	, RS,	C <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	n-C <sub>4</sub> 119	ريارياريا	-01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> 11 <sub>3</sub> -2.6-01 <sub>2</sub>	-01 <sub>2</sub> 01 <sub>2</sub> - (0)	G.	້ອ	
	71.5	æ	<b>=</b>	· ==	=	£	×	- #	. :
\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	R4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> II <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> II <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	·	e B	g,	
	к2 — к3	- <del> </del> 5	•						
	,t <sup>n</sup>	*		 #	=	C <sub>Z</sub> H <sub>S</sub>	<b>=</b>	c <sub>4</sub> H <sub>5</sub>	** .
	~ <u>~</u>	#	Ħ	æ	=	ä	#.	Ħ	
•	E	· <b>-</b>	·-	<b>-</b>	-	-	-	<del>-</del>	·
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	- 	467	468	469	470	471	472	473	

e produce

inditta,ti.

. . . .

。 1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,1900年,

		13.4 8 (111) 1 7.7 8 (111) 1 4.9-4.3 m (311) 1 4.2 q (211); 3.9-3.1 m (411) 1 2.9-2.5 m (211) 1 2.3 £ (211) 1 1.2 £	(311); 1.0 t (311) 7.3-6.9 m (2N); 4.9-4.4 m (311); 4.2 q (2N); 3.9-3.1 m (4N); 2.3 t (211); 2.9-2.4 m (21); 1.2 t (31);	7.3-6.9 m (21), 4.8-4.4 m (311), 4.2 q (21), 3.9-3.1 m (41) 2.9-2.5 m (21), 2.3 t (21), 1.2 t (31), 1.0 t (31)	4.7-4.3 m (111); 4.2 q (211); 3.6-2.9m (411); 2.3 t (21); 2.2 s (311); 1.9-1.4 m (121); 1.1 t (311)	4.7-4.3 m (1!!); 4.2 q (2!!); 3.8-2.9m (7!!); 1.9-1.4 m (12!!); 1.2 t (3!!); 1.1 d + t (6!!)	4.7-4.3 m (1!!); 4.2 q (Zi!); 4.0-3.1m (Si!); 2.3 t (Zi!); 1.9-1.4 m (1Zi!); 1.2 t (3i!); 1.0 d (Si!)	4.7-4.3 m (1H); 4.2 q (2H); 3.6-2.9m (5H); 2.2 s (3H); 1.9-1.4 m (12H); 1.2 t (3H); 1.1 d (3H)	
	n6.	×	Ħ	<b>=</b>	Ħ	αι <sub>3</sub>	н	ë B	
Month of the second of the sec	. 5 <sup>1</sup>	#	Ħ	. ,	# ·	Ħ	· ¤	·	
~ ~ ~ ~ ·	RA	C215	SrZo	c <sub>z</sub> u <sub>s</sub>	5	c <sub>2</sub> n <sub>5</sub>	a(a <sub>1</sub> ) <sub>2</sub>	ฮ์	
	ж <sup>2</sup> — <sup>к3</sup>	Z. Z.	Ç,	VI -	8	*		•	
	,ta	c <sub>2</sub> 11 <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C215	CH2	C2HS	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	2, 2, 5	·.
	, K	=	<b>=</b>	<b>=</b> .	=	<b>=</b>	<b>=</b>	 H ,	
	c		-	-	<u>-</u>	-	<b>-</b>	-	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		474	475	476	477	478	479	480	

· ·			7.2-6.6 m (411); 4.9 t (111); 4.2 q (21); 3.8-3.1 m (21); 2.9-2.2 m (411) 2.3 s (311); 1.2 t (311)	7.2-6.6 m (4H); 4.9 t (1H); 4.2 q (2H); 3.8-3.1 m (4H); 2.9-2.2 m (4H); 1.2 t (3H); 1.0 t (3H)	7,2-6,6 m (411); 4.9 t (111); 4.2 g (21); 3.9-2.9 m (311); 2.9-2.2 m (411); 1.2 t (311); 1.0 d (611)	7.2-6.6 m (411), 4.9 t (111), 4.2 q (21), 3.8-3.1 m (21), 2.9-2.3 m (31), 1.2 t (31), 1.0 d (31)	4.8-4.3 m (1H); 4.2 q (2H); 3.8-2.9m + 9 (8H); 2.3 s (3H); 2.2 t (2H); 1.9-1.4 m (1OH); 1.2 t (3H)	4.8-4.3 m (111); 4.2 q (21); 3.8- 2.9 m + s (101); 2.2 t (21); 1.9-1.4 m (101); 1.2 t (31); 1.0 t (31)	4.8-4.3 m (111); 4.2 q (24); 3.9-2.9 m + s (911); 2.2 t (211); 1.9-1.4 m (1011); 1.2 t (31); 0.9 d (611)		•
		n <sup>6</sup> .				or <sub>3</sub>	=	Ħ	×		:
on <sup>1</sup> - N-(σιπ <sup>5</sup> h - σι-π <sup>6</sup> h <sub>4</sub> σσοn <sup>1</sup> *					· ·	·. ·	18		*		·
Ray N Supering N Super		R4 R5	он, 11	c <sub>z</sub> u <sub>5</sub> . H	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>   π	E E	E E	CZIS H	αι(αι <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Η		•
	· ·	. п <sup>2</sup> — в <sup>3</sup>	8		•	. •	G S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	<b>1</b>	•		
	:	-~	5,1,2	czHs.	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> li <sub>5</sub>	C <sub>Z</sub> II <sub>S</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>z</sub> u <sub>s</sub>		
•	!	- K	≅ ·	×	# 	<b>=</b>	<b>=</b>	# 	<u> </u>	•	· 
		-	-	·	<del>-</del>	<b>-</b>	<b>,-</b>		<b>-</b>		
	*.		481	482	483	484	485	486	487		

٠.

....

ï

	4.8-4.3 m (111) t 4.2 g (211) t 3.9-2.9m + s (911) t 2.3 s (311) t 1.9-1.4 m	(10t1), 1.2 t (3t1); 1.0 d (3t1) 4.9-4.4 m (1t1); 4.2 q (2t1); 4.0-3.1m (3t1); 2.3 t (2t1); 2.2 s (3t1); 1.9- 1.4 m (11t1); 1.2 t (3t1)	4.9-4.4 m (111), 4.2 q (21), 4.0-3.1m (511), 2.3 t (211), 1.9-1.4 m (1111); 1.2 t (311), 1.0 t (311)	4.9-4.4 m (1H); 4.2 g (2i); 4.0-3.1 m (4H); 2.3 t (2i); 1.9-1.4 m (11H); 1.2 t (3H); 1.05 d (6H)	4.9-4.4 m (111), 4.2 q (211), 4.0-3.0m (411), 2.2 s (3H), 1.9-1.4 m (11H), 1.2 t (311), 1.0 d (311)	4.9-4.4 m (1!!); 4.2 q (2!!); 4.0-3.m + s (7!!); 2.4 s (3!!); 2.3 t (2!!); 1.9-1.4 m (9!!); 1.2 t (3!)	4.9-4.4 m (111); 4.2 q (21); 4.0-3.1 m + 8 (911); 2.3 t (21); 1.9-1.4 m (911); 1.2 t (31); 1.0 t (31)		
	ar <sub>3</sub>	<b>*</b> .	=	ш	aı <sub>3</sub>	; #	m.		:
24	ਮ ਸ	<b>=</b> .	<b>**</b>	13)2 H	# :	± '	н .		
. –	Qf.	ä,	C2115	a (a1) 2	ъ <sup>с</sup>	ซี ———	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		
~;		8		<b>=</b> 1	:		<b>E</b>		
·	C <sub>2</sub> 115	czHs.	C <sub>2</sub> H <sub>S</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		. 4
	и - н		=	<b>=</b>	======================================	<b>=</b>	<b>=</b>	· -	
<u>-</u>	488	489	490	491	492	493	ት ኒ	<del> </del>	

age medical

		4.9-4.4 m (1H) 1 4.2 q (2H) 1 4.0-3.1 m + s (8H) 1 2.3 t (2H) 1 1.9-1.4 (9H) 1.2 t (3H) 1 0.9 d (6H)	4.9-4.4 m (1H); 4.2 q (2H); 4.0- 2.9 m + B (8H); 2.3 B (3H); 1.9-1.4 m (9H); 1.2 t (3H); 1.0 d (3H)		•								-
		•	•					•	•			•	
							-	•					
- N-(CLR <sup>5</sup> ) n-CH-R <sup>6</sup>	R <sup>6</sup> 4	#	ğ		٠				-				
(atk²)	. +			:						•	· ·	· · ·	_
ر کے	24	Ħ	#				• •				•		
77	4 <sup>4</sup>	CH (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	្ត់			٠.	•	•	<del>-</del>	<del>`</del>			
	F.H.										•	-	
		$\langle \rangle$			:				•		• •	•	
	R <sup>2</sup>	ar <sub>3</sub> a	·			<u></u>							
	,1 <sup>R</sup>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	والح			•	-	*					
		×	<b>=</b>										
		ł	<del>-</del>										
		495	496							•		•	

## Patentansprüche:

5

15

# Verbindung der Formel I

10 in welcher bedeuten:

n eine ganze Zahl zwischen 0 und 3 inclusiv,

 $R^1$  und  $R^1$ , gleich oder verschieden, Wasserstoff; Alkyl oder Alkenyl mit 1 - 8 C-Atomen;

Phenyl oder Benzyl, jedes gewünschtenfalls mit Methyl, Halogen, Methoxy oder Nitro substituiert;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 - 8 C-Atomen;

R<sup>3</sup> Wasserstoff;

Alkyl mit 1 - 10 C-Atomen;

Hydroxyalkyl, Alkoxyalkyl oder Aminoalkyl mit je

20 1 - 5 C-Atomen;

Alkanoylaminoalkyl mit 1 - 7 C-Atomen;

Guanidinoalkyl, Imidazolylalkyl, Indolylalkyl,

Mercaptoalkyl oder Alkylthioalkyl mit je 1 - 6 Alkyl-C-Atomen;

25 Phenylalkyl mit 1 - 5 Alkyl-C-Atomen;

Hydroxyphenylalkyl mit 1 - 5 Alkyl-C-Atomen;

Phenoxyalkyl oder Phenylthioalkyl mit je 1 - 4

Alkyl-C-Atomen

oder  $R^2$  und  $R^3$  gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen ein gesättigtes oder ungesättigtes 4 - 8 gliedriges monocyclisches oder 8 -

10 gliedriges bicyclisches Ringsystem bilden, das

1 - 2 Sauerstoff-, 1 - 2 Schwefel- und/oder

1 - 4 Stickstoffatome enthalten und durch Hydroxy, Alkoxy mit 1 - 3 C-Atomen, Alkyl

35

10

20

mit 1'- 3 C-Atomen oder Phenyl mono- oder disubstituiert sein kann;

R<sup>1</sup> Wasserstoff;

Alkyl, Alkenyl, Alkadienyl, Alkinyl, Alkeninyl oder Alkadiinyl mit 1 - 8 C-Atomen;

Cycloalkyl mit 3 - 6 C-Atomen;

Phenyl, Benzyl, Phenethyl oder Phenylpropyl, deren jedes durch Halogen, Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido, Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy oder Methylendioxy mono- oder disubstituiert sein kann;

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder

Alkyl mit 1 - 5 C-Atomen, Hydroxy, Alkoxy mit 1 - 3 C-Atomen;

15 R<sup>6</sup> Wasserstoff;

Alkyl mit 1 - 12 C-Atomen;

Cycloalkyl mit 3 - 12 C-Atomen;

Alkenyl mit 1 - 12 C-Atomen;

Phenyl oder Naphthyl, deren jedes durch Halogen,
Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido, Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy
oder Methylendioxy mono- oder disubstituiert
sein kann;

durch Halogen, Hydroxy, Alkoxy mit 1 - 3 C-Atomen,

Phenoxy, Amino, Dialkylamino mit 1 - 6 C-Atomen,

Alkanoyl-amino mit 1 - 3 C-Atomen, Mercapto,

Alkylthio mit 1 - 3 C-Atomen, Phenylthio,

Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl, Phenyl, Bi
phenylyl, Naphthyl oder Heteroaryl substituiertes

Alkyl mit 1 - 6 C-Atomen, wobei das Phenyl

oder Naphthyl seinerseits mit Halogen, Methyl,

Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Alkyl-

- 1

las

amino, Dialkylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy oder Sulfonamido mono- oder disubstituiert und das Heteroaryl durch die genannten Substituenten und zusätzlich durch Phenyl substituiert sein kann und deren Salze.

2. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Substituenten

10 n = 0 bis 2,

5

 $R^1$  und  $\dot{R}^1$  Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 4 C-Atomen, Benzyl, ggf. im Phenylkern mit Methyl, Halogen, Methoxy- oder Nitro substituiert;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis

15 5 C-Atomen;

R<sup>3</sup> der Rest einer natürlichen Aminosäure, Acetylaminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl oder Phenylthiomethyl;

 ${\tt R}^2$  und  ${\tt R}^3$  können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlen-20 stoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten oder ungesättigten 4 bis 8-gliedrigen monocyclischen bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems bedeuten, das außer Kohlenstoff auch noch jeweils ein 25 Sauerstoff-, Schwefel und/oder 1 bis 3 Stickstoffatome enthalten kann,

R4 Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis 5 C-Atomen, Cycloalkyl mit 3 bis 6 C-Atomen, Phenyl, Benzyl, Phenethyl;

R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Hydroxy, Methoxy, Benzyl;

R<sup>6</sup> Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Phenyl, das durch Methyl, Halogen, Methoxy, Acetoxy, Nitro mono- oder disubstituiert sein kann; mit Halogen, Hydroxy, Methoxy, Ethoxy, Phenoxy, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Anilino, Acetylamino, Benzamido, Mercapto, Phenylthio, Phenylsulfinyl,

35

Phenylsulfonyl;ggf. durch Halogen, Methyl, Ethyl,
Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylondioxy,
Sulfonamido mono- oder disubstituiertem Phenyl, Biphenylyl,
ggf. durch Halogen, Methyl, Methoxy und
Phenyl substituiertem Heteroaryl substituiertes Alkyl
mit 1 - 4 C-Atomen
bedeuten.

10 3. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Substituenten

n = 0 oder 1,

R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl, t-Butyl, Benzyl, p-Nitrophenyl

15 R<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl

R<sup>3</sup> der Rest einer natürlichen Aminosäure oder Acetylaminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl, Phenylthiomethyl;

20 R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlenstoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten
oder ungesättigten 5 bis 7-gliedrigen monocyclischen
bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems bedeuten, daß außer Kohlenstoff- auch noch jeweils ein
Sauerstoff- oder Schwefelatom und/oder 1 bis 2 Stickstoffatome enthalten kann;

R<sup>4</sup> Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl, Isopropyl, Isobutyl,
Cyclopropyl, Cyclobutyl, Allyl, Butenyl, Propargyl,
Butinyl, tert.-Butyl;

30 R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Benzyl;

R<sup>6</sup> Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl
 oder Alkenyl mit 1 bis 6 C-Atomen oder Cycloalkyl
 mit 3 bis 6 C-Atomen;

mit Phenoxy, Ethoxy, Methoxy, Dimethylamino, Anilino, Benzamido, Phenylthio, Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl, ggf. durch Halogen, Methyl, Methoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy mono- oder disubstituiertem Phenyl,

1

.1-

ligaria. I**n** 

·1;

yl,

.

нов 917/4 Q 730

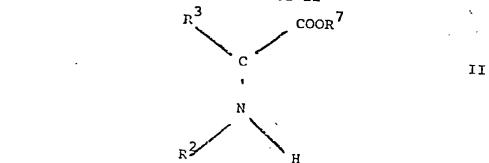
5

- 4. Verbindung der Formel I gemäß den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß das Kohlenstoffatom, das den Substituenten R<sup>3</sup> trägt, die (S)-Konfiguration aufweist.
- 10 5. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> ß-Phenyletnyl bedeuten.

15

- 6. Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das Octahydroindol-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> ß-Phenylethyl bedeuten.
- Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das 2-Azabicyclo-Z3.3.07octan-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> B-Phenylethyl bedeuten.
- Verfahren zur Herstellung einer Verbindung gemäß
   Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man einen

   Aminosäureester der Formel II



in der R<sup>7</sup> die gleiche Bedeutung wie R<sup>1</sup> hat, jedoch nicht Wasserstoff ist, mit Phosgen und danach mit einer Verbindung der Formel IV

 $R^4$ --NH- (CHR<sup>5</sup>)<sub>n</sub>-CHR<sup>6</sup> IV

in  $\det R^{\delta}$  eine der Bedeutungen von  $R^{7}$  hat, umsetzt,

oder eine Verbindung der Formel IV mit Phosgen und danach mit einer Verbindung der Formel II umsetzt,

und gegebenenfalls das erhaltene Produkt einer Hydrolyse unterwirft.

- 9. Mittel enthaltend eine Verbindung gemäß Anspruch 1.
- 10. Verwendung einer Verbindung gemäß Anspruch 1 als Heilmittel.
  - 11. Verbindung gemäß Anspruch 1 zur Verwendung als Heilmittel.

. n

n-

10

15

20

25

m

n-

.

n→ n

#### Patentansprüche für Österreich:

1. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung der Formel I

R<sub>3</sub> 
$$COOR^1$$

$$R^2 \qquad N - (CHR^5)_n - CH - R^6$$

$$O_R^4 \qquad COOR^{1^4}$$

in welcher bedeuten:

5

25

30

35

5 miles - 1

n eine ganze Zahl zwischen 0 und 3 inklusiv,

R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup>, gleich oder verschieden Wasserstoff;
Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 8 C-Atomen;
Phenyl oder Benzyl, jedes gewünschtenfalls miMethyl, Halogen, Methoxy oder Nitro substituiert;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 8 C-Atomen; R<sup>3</sup> Wasserstoff;

> Alkyl mit 1 bis 10 C-Atomen; Hydroxyalkyl, Alkoxyalkyl oder Aminoalkyl mit je 1 bis 5 C-Atomen;

Alkanoylaminoalkyl mit 1 bis 7 C-Atomen;
Guanidinoalkyl, Imidazolylalkyl, Indolylalkyl,
Mercaptoalkyl oder Alkylthioalkyl mit je 1 bis 6
Alkyl-C-Atomen;

Phenylalkyl mit 1 bis 5 Alkyl-C-Atomen;
Hydroxyphenylalkyl mit 1 bis 5 Alkyl-C-Atomen;
Phenoxyalkyl oder Phenylthioalkyl mit je 1 bis 4
Alkyl-C-Atomen

oder R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden Cund N-Atomen ein gesättigtes oder ungesättigtes 4bis 8-gliedriges monocyclisches oder 8- bis 10-

gliedriges bicyclisches Ringsystem bilden, das 1 bis 2 Saudstoff-, 1 bis 2 Schwefel- und/oder 1 bis 4 Stickstoffatome enthalten und durch Hydroxy, Alkoxy mit 1 bis 3 C-Atomen, Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen oder

Phenyl mono- oder disubstituiert sein kann;

R<sup>4</sup> Wasserstoff;

5

10

15

20

25

30

11125

Alkyl, Alkenyl, Alkadienyl, Alkinyl, Alkeninyl oder Alkadiinyl mit 1 bis 8 C-Atomen; Cycloalkyl mit 3 bis 6 C-Atomen;

Phenyl, Benzyl, Phenethyl oder Phenylpropyl, deren jedes durch Halogen, Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido, Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy oder Methylendioxy mono- oder disubstituiert sein kann;

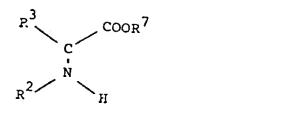
R<sup>5</sup> Wasserstoff oder
Alkyl mit 1 bis 5 C-Atomen, Hydroxy, Alkoxy mit 1 bis 3 C-Atomen;

R<sup>6</sup> Wasserstoff;
Alkyl mit 1 bis 12 C-Atomen;
Cycloalkyl mit 3 bis 12 C-Atomen;
Alkenyl mit 1 bis 12 C-Atomen;

Phenyl oder Naphthyl, deren jedes durch Halogen,
Hydroxy, Acetoxy, Carboxy, Carbonamido, Sulfonamido,
Nitro, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy oder Methylendioxy mono- oder disubstituiert sein kann;
durch Halogen, Hydroxy, Alkoxy mit 1 bis 3 C-Atomen,
Phenoxy, Amino, Dialkylamino mit 1 bis 6 C-Atomen;
Alkanoylamino mit 1 bis 3 C-Atomen, Mercapto, Alkylthio mit 1 bis 3 C-Atomen, Phenylthio, Phenylsulfinyl,
Phenylsulfonyl, Phenyl, Biphenylyl, Naphthyl oder
Heteroaryl substituiertes Alkyl mit 1 bis 6 C-Atomen,
wobei das Phenyl oder Naphthyl seinerseits mit Halogen,
Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Alkylamino, Dialkylamino, Acetylamino, Cyano, Methyldioxy
oder Sulfonamido mono- oder disubstituiert und das

Heteroaryl durch die genannten Substituenten und zusätzlich durch Phenyl substituiert sein kann und deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man einen Aminosäureester der Formel II

II



5

in der R<sup>7</sup> die gleiche Bedeutung wie R<sup>1</sup> hat, jedoch nicht Wasserstoff ist, mit Phosgen und danach mit einer Verbindung der Formel IV

10 
$$R^4$$
-NH-(CHR<sup>5</sup>)<sub>n</sub>-CHR<sup>6</sup>  $COOR^8$ 

in der  $R^8$  eine der Bedeutungen von  $R^7$  hat, umsetzt,

oder eine Verbindung der Formel IV mit Phosgen und danach mit einer Verbindung der Formel II umsetzt, gegebenenfalls das erhaltene Produkt einer Hydrolyse unterwirft und diese gegebenenfalls in ihre Salze überführt.

 Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Substituenten

n = 0 bis 2,

R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup> Wasserstoff, Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 4
C-Atomen, Benzyl, gegebenenfalls im Phenylkern mit
Methyl, Halogen, Methoxy oder Nitro substituiert;

R<sup>2</sup> Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis 5 C-Atomen;

R<sup>3</sup> der Rest einer natürlichen Aminosäure, Acetylaminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl oder Phenylthiomethyl;

R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlenstoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten oder ungesättigten 4 bis 8-gliedrigen monocyclischen bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems bedeuten, das außer Kohlenstoff auch noch jeweils ein

Sauerstoff-, Schwefel- und/oder 1 bis 3 Stickstoffatome enthalten kann,

- Wasserstoff; geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkenyl oder Alkinyl mit 1 bis 5 C-Atomen; Cycloalkyl mit 3 bis 6 C-Atomen, Phenyl, Benzyl, Phenethyl;
- R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Hydroxy, Methoxy, Benzyl;
- R<sup>6</sup> Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Phenyl, das durch Methyl, Halogen, Methoxy, Acetoxy, Nitro mono- oder disubstituiert sein kann; mit Halogen, Hydroxy, Methoxy, Ethoxy, Phenoxy, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Anilino, Acetylamino, Benzamido, Mercapto, Phenylthio, Phenylsulfinyl, Phenylsulfonyl, ggf. durch Halogen, Methyl, Ethyl, Methoxy, Ethoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy, Sulfonamido mono- oder disubstituiertem Phenyl, Biphenylyl, ggf. durch Halogen, Methyl, Methoxy und Phenyl substituierten Heteroaryl substituiertes Alkyl

20 mit 1 bis 4 C-Atomen,

bedeuten.

5

10

15

35

h

. 35 35 F

- 3. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Substituenten
- n = 0 oder 1,
  - R<sup>1</sup> und R<sup>1</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl, t.-Butyl,
    Benzyl, p-Nitrophenyl,
  - R<sup>2</sup> Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n-Butyl,
- aminobutyl, Methoxymethyl, Methoxyethyl, Phenoxymethyl, Methylthiomethyl, Methylthioethyl, Phenoxymethyl, Methylthioethyl, Phenoxymethyl, Methylthioethyl, Phenylthiomethyl;
  - R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> können gemeinsam mit dem sie tragenden Kohlenstoff- bzw. Stickstoffatom Teil eines gesättigten 5 bis 7-gliedrigen monocyclischen bzw. 8 bis 10-gliedrigen bicyclischen Ringsystems bedeuten, daß außer Kohlenstoff- auch noch jeweils ein Sauerstoff-

oder Schwefelatom und/cder 1 bis 2 Stickstoffatome enthalten kann;

R<sup>4</sup> Methyl, Ethyl, n-Propyl, n-Butyl, Isopropyl, Isobutyl,
Cyclopropyl, Cyclobutyl, Allyl, Butenyl, Propargyl,
Butinyl, tert. Butyl;

R<sup>5</sup> Wasserstoff, Methyl, Benzyl,

The section of

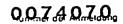
- R<sup>6</sup> Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Alkenyl mit 1 bis 6 C-Atomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 C-Atomen;
- mit Methoxy, Ethoxy, Phenoxy, Dimethylamino, Anilino, Benzamido, Phenylthio, Pheynsulfinyl, Phenylsulfonyl ggf. durch Halogen, Methyl, Methoxy, Nitro, Amino, Methylamino, Dimethylamino, Acetylamino, Cyano, Methylendioxy mono- oder disubstituiertem Phenyl;
- Biphenylyl; ggf. durch Chlor, Methyl, Methoxy oder Phenyl substituiertem Heteroaryl substituiertes Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen, bedeuten.
- 20 4. Verfahren gemäß den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß das Kohlenstoffatom, das den Substituenten R<sup>3</sup> trägt, die (S)-Konfiguration aufweist.
- 5. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß

  n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie
  tragenden C- und N-Atomen das 1,2,3,4-Tetrahydroisochinolin-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> ß-Phenylethyl bedeuten.
- 30 6. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das Octahydroindol-System, R<sup>4</sup> Ethyl, R<sup>5</sup> Wasserstoff und R<sup>6</sup> β-Phenylethyl bedeuten.
- 7. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß n = 1, R<sup>1</sup> Wasserstoff, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> gemeinsam mit den sie tragenden C- und N-Atomen das 2-Azabicyclo (3.3.0) octan-

System,  $R^4$  Ethyl,  $R^5$  Wasserstoff und  $R^6$  B-Phenylethyl bedeuten.

8. Mittel enthaltend eine Verbindung der Formel I, in welcher n,  $R^1$ ,  $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$  und  $R^6$  die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben.

She town : ;





## EUROPÄISCHER TEILRECHERCHENBERICHT,

Europaisches der nach Regel 45 des Europäischen Patentübereinkommens für das weitere Verfahren als europäischer Recherchenbericht gilt

EP 82108019.9

X			Recherchenbericht gilt		EF 82100013.3
EP - A2 - O O18 549 (TANABE)   1,2,4,   C O7 D 209/42   C O7 D 213/40   C O7 D 209/42   C O7		<del>-</del>			
D.P.   EP - A2 - 0 037 231 (WARNER-LAM-   1,9,11   C 07 D 217/00   C 07 D 209/00   C 07 C 127/00   C 07 D 213/00   C 07 D 213/00   C 07 D 213/00   C 07 D 213/00   C 07 D 203/00   C 07 D 203/00   C 07 D 207/00   C 07 D 211/00   C 07 D 211/00   C 07 D 211/00   C 07 D 207/00   C 07 D 211/00   C 07 D 223/00   C 07 D 223/00   C 07 D 203/00   C 07 D 20	P,A	EP - A2 - 0 018  * Zusammenfa  EP - A1 - 0 049  BERT)  * Zusammenfa  EP - A1 - 0 049	3 549 (TANABE) assung: Beispiele * 8 605 (WARNER-LAM- (14-04-1982) assung * 9 589 (E.R. SQUIBB) (14-04-1982)	1,2,4, 8,9,11 - 1,2,4, 9,11	C 07 D 209/42 C 07 D 209/52 C 07 D 209/20 C 07 C 127/19 C 07 C 127/15 C 07 D 333/24 C 07 D 213/55 C 07 D 213/40 C 07 D 231/12 C 07 D 409/12 C 07 D 403/12 C 07 D 207/16 C 07 D 207/22
UNVOLLSTÄNDIGE RECHERCHE  Nach Auftassung der Recherchenabteilung entspricht die vorliegende europäische Patentanmeldung den Vorschriften des Europäischen Patentübereinkommens so wenig, daß es nicht möglich ist, auf der Grundlage einiger Patentansprüche sinnvolle Ermittlungen über den Stand der Technik urchzuführen.  Vollständig recherchierte Patentansprüche: 1–9 und 11  Unvollständig recherchierte Patentansprüche: 10  Grund für die Beschränkung der Recherche:  (Verfahren zur therapeutischen Behandlung des menschlichen oder tierischen Körpers, Artikel 52(4) EPÜ)  Recherchenot  Artikel  Batum der Recherche  Batum der Recherche  Batum der Recherche  CO7 D 495/00  KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  Kategorie von besonderer Bedeutung allein betrachtet v. von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlicht on Desonderer Bedeutung in Verbindung der Steptindung ung ungerührte in der Ferindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze  Eilters Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument  Laus andern Gründen angeführtes Dokument  Amtglied der gleichen Patentiamilie. Übereinstimmendet Dokument	A	* Zusammenf  US - A - 4 284  * Zusammenf  DE - A1 - 2 90  * Patentans	(07-10-1981)  assung * 779 (ONDETTI)	1,9,11	C 07 D 217/00 C 07 D 209/00 C 07 C 127/00 C 07 C 149/00 C 07 D 333/00 C 07 D 213/00 C 07 D 409/00 C 07 D 403/00 C 07 D 207/00 C 07 D 211/00 C 07 D 401/00 C 07 D 417/00 C 07 D 223/00
ONDER	Nach Audung dung dist, auf dist, auf dist, auf district vollstän Unvollst Nicht rei Grund fill ( Ve 1 mens	ollständige Recher offassung der Recherchenabteilung ein Vorschriften des Europäischen Patier Grundlage einiger Patentansprücheithren. dig recherchierte Patentansprüche: andig recherchierte Patentansprüche: andig recherchierte Patentansprüche: ür die Beschränkung der Recherche: ur die Beschränkung der Recherche: rfahren zur therapschlichen oder tie	ng des	C 07 D 495/00  KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument &: Mitglied der gleichen Patentfamilie. übereinstimmendes	
	Recher			Prüler	ONDER



# Europäisches Patentamt EUROPÄISCHER TEILRECHERCHENBERICHT

EP 82108019.9

			EP 82108019.
	EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE		KLASSIFIKATION DER ANMELDLING (Int. CL.1)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, sowelt erforderlich, der maßgeblichen Telle	betrifft Anspruch	C 07 D 211/60
A	DE - A1 - 2 914 059 (SANTEN) * Patentansprüche 1,5,7 *	1,8,9,	C 07 D 401/12 C 07 D 417/12 C 07 D 223/06 C 07 D 471/04
A	DD - A - 135 387 (PARCOR)  * Zusammenfassung; Seite 2,	1,9,11	C 07 D 495/04 C 07 D 277/06 A 61 K 31/47 A 61 K 31/40
A	Zeilen 6-15 * EP - A1 - O 001 813 (F. HOFFMANN- LA ROCHE)	1	A 61 K 31/17 A 61 K 31/38 A 61 K 31/44 A 61 K 31/415 A 61 K 31/445
	* Zusammenfassung letzte und vorletzte Zeile; Seite 2, Formel II *		A 61 K 31/425  RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CL.)
A	DE - A1 - 2 624 094 (SUMITOMO)  * Patentansprüche 1,16 *	1,8	C 07 D 277/00 C 07 D 231/00 C 07 D 215/00
	; - <del></del>		`
	_		
	•	į	
			· · ·
	1505 3 . 04 78		

EPA Form 1505.3 06.78